

(12) 特許協力条約に基づいて公開された国

(19) 世界知的所有権機関
国際事務局



(43) 国際公開日
2001年2月22日 (22.02.2001)

PCT

(10) 国際公開番号
WO 01/12686 A1

(51) 国際特許分類: C08F 210/02, C08L 23/08, B60C 1/00

(21) 国際出願番号: PCT/JP00/05330

(22) 国際出願日: 2000年8月9日 (09.08.2000)

(25) 国際出願の言語: 日本語

(26) 国際公開の言語: 日本語

(30) 優先権データ:
特願平11/226917 1999年8月10日 (10.08.1999) JP

(71) 出願人 (米国を除く全ての指定国について): 三井化学株式会社 (MITSUI CHEMICALS, INC.) [JP/JP]; 〒100-6070 東京都千代田区霞ヶ関三丁目2番5号 Tokyo (JP).

(72) 発明者: および

(75) 発明者/出願人 (米国についてのみ): 村上英彦

(MURAKAMI, Hidetatsu) [JP/JP]. 岡田圭司 (OKADA, Keiji) [JP/JP]; 〒740-0061 山口県玖珂郡和木町和木六丁目1番2号 三井化学株式会社内 Yamaguchi (JP). 川崎雅昭 (KAWASAKI, Masaaki) [JP/JP]. 市野光太郎 (ICHINO, Kotaro) [JP/JP]; 〒299-0108 千葉県市原市千種海岸3番地 三井化学株式会社内 Chiba (JP).

(74) 代理人: 柳原 成 (YANAGIHARA, Shigeru); 〒105-0003 東京都港区西新橋三丁目15番8号 西新橋中央ビル503号 Tokyo (JP).

(81) 指定国 (国内): CN, KR, US.

(84) 指定国 (広域): ヨーロッパ特許 (DE, FR, GB).

添付公開書類:
— 国際調査報告書

2文字コード及び他の略語については、定期発行される各PCTガゼットの巻頭に掲載されている「コードと略語のガイダンスノート」を参照。

WO 01/12686 A1

(54) Title: UNCONJUGATED CYCLOPOLYENE COPOLYMER, RUBBER COMPOSITION, AND USE

(54) 発明の名称: 非共役環状ポリエン系共重合体、ゴム組成物および用途

(57) Abstract: A vulcanizable rubber composition comprising an unconjugated cyclopolyene copolymer (A) which comprises 93 to 70 mol% structural units derived from an α -olefin (A1) and 7 to 30 mol% structural units derived from an unconjugated cyclopolyene (A2) and has an intrinsic viscosity $[\eta]$ as measured in 135 °C decalin of 0.01 to 20 dl/g, a glass transition temperature (T_g) of 40 °C or lower, and an iodonium value of 50 to 150 and a diene rubber (B) in an (A)/(B) ratio of 60/40 to 0.1/99.9 by weight. A tire in which the tread comprises a material made from the vulcanizable rubber composition not only has excellent braking properties but is highly effective in reducing fuel consumption.

[続葉有]



(57) 要約:

α -オレフィン (A1) に由来する構造単位の含有量が 93~70 モル%、非共役環状ポリエン (A2) に由来する構造単位の含有量が 7~30 モル%、135℃デカリン中で測定した極限粘度 $[\eta]$ が 0.01~20 dl/g、ガラス転移温度 (T_g) が 40℃以下、ヨウ素価が 50~150 である非共役環状ポリエン系共重合体 (A) と、

ジエン系ゴム (B) と

を重量比で、非共役環状ポリエン系共重合体 (A) / ジエン系ゴム (B) = 60/40~0.1/99.9 の割合で含む加硫可能なゴム組成物を含むタイヤトレッドを備えたタイヤは、優れた制動性と優れた燃費性能とが両立している。

明細書

非共役環状ポリエン系共重合体、ゴム組成物および用途

5 技術分野

本発明は、新規かつ有用な非共役環状ポリエン系共重合体、この共重合体とジエン系ゴムとを含むゴム組成物、およびこれらの用途に関する。

技術背景

- 1 0 従来、自動車のタイヤトレッド用ゴム材料としては、一般にスチレン・ブタジエン共重合ゴム（SBR）と天然ゴムとのゴム組成物が使用されている。しかし、最近の省エネルギー化に伴う自動車の低燃費化および耐摩耗性に加えて、安全性の面から高い制動性能を有するタイヤが要望されており、従来のスチレン・ブタジエン共重合ゴムと天然ゴムとのブレンド物ではこれらの性能を満たすことができないという問題点がある。
- 1 5

タイヤの耐摩耗性および自動車の制動性能を向上させるとともに、転動抵抗を低減することができるゴム組成物として、特開昭56-93738号には、ポリブタジエンゴムとハロゲン含有ポリイソブチレン・イソプレンゴムとをブレンドしたタイヤトレッド用の原料ゴムが記載されている。

- 2 0 しかし上記ブレンド物においても、耐摩耗性、制動性能および転がり抵抗の低減はまだ十分ではない。

本発明の課題は、タイヤ用ゴム材料の原料として好適に使用することができる新規かつ有用な非共役環状ポリエン系共重合体を提供することである。

- 本発明の他の課題は、上記非共役環状ポリエン系共重合体を含み、優れた制動性と優れた燃費性能とが両立したタイヤを得ることができるゴム組成物を提供することである。
- 2 5

本発明の他の課題は、上記非共役環状ポリエン系共重合体またはゴム組成物を含み、優れた制動性と優れた燃費性能とが両立するなど、タイヤに要求される特性に優れたタイヤ用ゴム材料を提供することである。

5 本発明のさらに他の課題は、上記タイヤ用ゴム材料から得られるタイヤトレッドおよびこのタイヤトレッドを備えたタイヤを提供することである。

発明の開示

本発明は次の非共役環状ポリエン系共重合体、ゴム組成物および用途である。

1 0 (1) α -オレフィン (A1) に由来する構造単位、および非共役環状ポリエン (A2) に由来する構造単位を含むランダム共重合体であって、

1 5 α -オレフィン (A1) に由来する構造単位の含有量が 93~70モル%、非共役環状ポリエン (A2) に由来する構造単位の含有量が 7~30モル%、135℃デカリン中で測定した極限粘度 $[\eta]$ が0.01~20dl/g、ガラス転移温度(Tg)が40℃以下、ヨウ素価が50~150である非共役環状ポリエン系共重合体。

(2) α -オレフィン (A1) に由来する構造単位、非共役環状ポリエン (A2) に由来する構造単位、および非共役鎖状ポリエン (A3) に由来する構造単位を含むランダム共重合体であって、

2 0 α -オレフィン (A1) に由来する構造単位の含有量が 97.9~55モル%、非共役環状ポリエン (A2) に由来する構造単位の含有量が 2~30モル%、非共役鎖状ポリエン (A3) に由来する構造単位の含有量が 0.1~15モル%、135℃デカリン中で測定した極限粘度 $[\eta]$ が0.01~20dl/g、ガラス転移温度(Tg)が40℃以下、ヨウ素価が5~150である非共役環状ポリエン系共重合体。

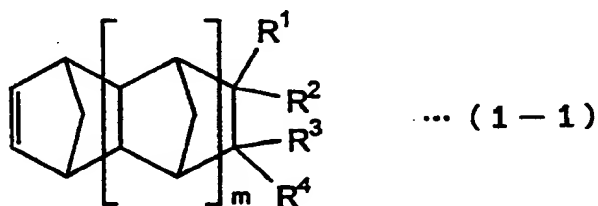
2 5 (3) α -オレフィン (A1) に由来する構造単位が少なくともエチレンに由来する構造単位を含み、エチレンに由来する構造単位/炭素数3以上の α -オ

レフィンに由来する構造単位のリモル比が 100/0 ~ 1/99 である上記 (1) または (2) 記載の非共役環状ポリエン系共重合体。

(4) α -オレフィン (A1) に由来する構造単位が少なくともエチレンに由来する構造単位を含み、エチレンに由来する構造単位/炭素数 3 以上の α -オレフィンに由来する構造単位のリモル比が 100/0 ~ 50/50 である上記

(1) または (2) 記載の非共役環状ポリエン系共重合体。

(5) 非共役環状ポリエン (A2) が下記式 (1-1) で表される非共役環状ポリエンである上記 (1) ないし (4) のいずれかに記載の非共役環状ポリエン系共重合体。



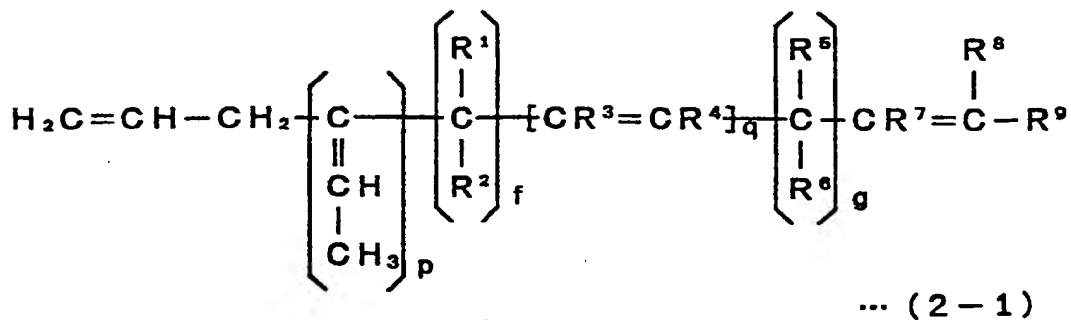
1 5

[式 (1-1) 中、 m は 0 ~ 2 の整数であり、 $R^1 \sim R^4$ は、それぞれ独立に、水素原子、ハロゲン原子および炭化水素基よりなる群から選ばれる原子または基を表し、炭化水素基は二重結合を有していてもよく、また $R^1 \sim R^4$ は互いに結合して単環または多環を形成していてもよく、かつこの単環または多環は二重結合を有していてもよく、また R^1 と R^2 とで、または R^3 と R^4 とでアルキリデン基を形成していてもよく、また R^1 と R^3 とが、または R^2 と R^4 とが互いに結合して二重結合を形成していてもよい。ただし、 $R^1 \sim R^4$ が互いに結合して形成される単環または多環が二重結合を有さない場合、 R^1 と R^2 とで、または R^3 と R^4 とでアルキリデン基が形成されない場合、ならびに R^1 と R^3 とが、または R^2 と R^4 とが互いに結合して二重結合が形成されない場合は、 $R^1 \sim R^4$ の少なくとも 1 つは二重結合を 1 個以上有する不飽和の炭化水素基である。]

2 0

2 5

(6) 非共役鎖状ポリエン (A 3) が下記式 (2-1) で表される非共役鎖状ポリエンである上記 (2) ないし (5) のいずれかに記載の非共役環状ポリエン系共重合体。



[式 (2-1) 中、p および q は 0 または 1 (ただし p と q とは同時に 0 ではない)、f は 0 ~ 5 の整数 (ただし p と q の両方が 1 の場合 f は 0 ではない)、g は 1 ~ 6 の整数、R¹、R²、R³、R⁴、R⁵、R⁶ および R⁷ はそれぞれ独立して水素原子または炭素数 1 ~ 3 のアルキル基、R⁸ は炭素数 1 ~ 3 のアルキル基、R⁹ は水素原子、炭素数 1 ~ 3 のアルキル基または $-(\text{CH}_2)_n-\text{CR}^{10}=\text{C}(\text{R}^{11})\text{R}^{12}$ で表される基 (ここで n は 1 ~ 5 の整数、R¹⁰ および R¹¹ はそれぞれ独立して水素原子または炭素数 1 ~ 3 のアルキル基、R¹² は炭素数 1 ~ 3 のアルキル基である) である (ただし p と q の両方が 1 の場合、R⁹ は水素原子または炭素数 1 ~ 3 のアルキル基である)。]

(7) (A) α-オレフィン (A 1) に由来する構造単位、および非共役環状ポリエン (A 2) に由来する構造単位を含むランダム共重合体であって、

α-オレフィン (A 1) に由来する構造単位の含有量が 93 ~ 70 モル%、非共役環状ポリエン (A 2) に由来する構造単位の含有量が 7 ~ 30 モル%、135℃デカリン中で測定した極限粘度 [η] が 0.01 ~ 2.0 dl/g、ガラス転

移温度 (T_g) が 40°C 以下、ヨウ素価が $50 \sim 150$ である非共役環状ポリエン系共重合体と、

(B) ジエン系ゴムと

を重量比で、非共役環状ポリエン系共重合体 (A) / ジエン系ゴム (B) = $60 / 40 \sim 0.1 / 99.9$ の割合で含む
5 ゴム組成物。

(8) (A) α -オレフィン (A1) に由来する構造単位、非共役環状ポリエン (A2) に由来する構造単位、および非共役鎖状ポリエン (A3) に由来する構造単位を含むランダム共重合体であって、

1 0 α -オレフィン (A1) に由来する構造単位の含有量が $97.9 \sim 55$ モル%、非共役環状ポリエン (A2) に由来する構造単位の含有量が $2 \sim 30$ モル%、非共役鎖状ポリエン (A3) に由来する構造単位の含有量が $0.1 \sim 15$ モル%、 135°C デカリン中で測定した極限粘度 $[\eta]$ が $0.01 \sim 2.0 \text{ dl/g}$ 、ガラス転移温度 (T_g) が 40°C 以下、ヨウ素価が $5 \sim 150$ である非共役環状ポリ
1 5 エン系共重合体と

(B) ジエン系ゴムとを重量比で、非共役環状ポリエン系共重合体 (A) / ジエン系ゴム (B) = $60 / 40 \sim 0.1 / 99.9$ の割合で含む
ゴム組成物。

(9) α -オレフィン (A1) に由来する構造単位が少なくともエチレンに
2 0 由来する構造単位を含み、エチレンに由来する構造単位 / 炭素数 3 以上の α -オレフィンに由来する構造単位のモル比が $100 / 0 \sim 1 / 99$ である上記 (7) または (8) 記載のゴム組成物。

(10) α -オレフィン (A1) に由来する構造単位が少なくともエチレン
2 5 に由来する構造単位を含み、エチレンに由来する構造単位 / 炭素数 3 以上の α -オレフィンに由来する構造単位のモル比が $100 / 0 \sim 50 / 50$ である上記 (7) または (8) 記載のゴム組成物。

(11) 非共役環状ポリエン (A2) が前記式 (1-1) で表される非共役環状ポリエンである上記 (7) ないし (10) のいずれかに記載のゴム組成物。

(12) 非共役鎖状ポリエン (A3) が前記式 (2-1) で表される非共役鎖状ポリエンである上記 (8) ないし (11) のいずれかに記載のゴム組成物。

5 (13) 上記 (1) ないし (6) のいずれかに記載の非共役環状ポリエン系共重合体を含むタイヤ用ゴム材料。

(14) 上記 (7) ないし (12) のいずれかに記載のゴム組成物を含むタイヤ用ゴム材料。

(15) 上記 (13) または (14) 記載のタイヤ用ゴム材料から得られる
10 タイヤトレッド。

(16) 上記 (15) 記載のタイヤトレッドを備えたタイヤ。

本発明の非共役環状ポリエン系共重合体は、 α -オレフィン (A1) に由来する構造単位、および非共役環状ポリエン (A2) に由来する構造単位を含むランダム共重合体であって、 α -オレフィン (A1) に由来する構造単位の含有量が
15 93~70モル%、好ましくは93~75モル%、さらに好ましくは93~80モル%であり、非共役環状ポリエン (A2) に由来する構造単位の含有量が7~30モル%、好ましくは7~25モル%、さらに好ましくは7~20モル%であり、135℃デカリン (デカヒドロナフタレン) 中で測定した極限粘度 [η] が
0.01~2.0 dl/g、好ましくは0.1~1.0 dl/g、さらに好ましくは
20 0.5~5 dl/g、ガラス転移温度 (T_g) が40℃以下、好ましくは-30~+20℃、さらに好ましくは-30~+15℃、最も好ましくは-30~+10℃、ヨウ素価が35~150、好ましくは35~130、さらに好ましくは35~120の非共役環状ポリエン系共重合体である。

また本発明の非共役環状ポリエン系共重合体は、 α -オレフィン (A1) に由来する構造単位、非共役環状ポリエン (A2) および非共役鎖状ポリエン (A
25 3) に由来する構造単位を含むランダム共重合体であって、 α -オレフィン (A

1) に由来する構造単位の含有量が 97.9~55 モル%、好ましくは 97~70 モル%、さらに好ましくは 97~80 モル%であり、非共役環状ポリエン (A2) に由来する構造単位の含有量が 2~30 モル%、好ましくは 2.5~25 モル%、さらに好ましくは 2.5~15 モル%、非共役鎖状ポリエン (A3) に由来する構造単位の含有量が 0.1~15 モル%、好ましくは 0.5~10 モル%、さらに好ましくは 0.5~5 モル%であり、135℃デカリン (デカヒドロナフタレン) 中で測定した極限粘度 $[\eta]$ が 0.01~20 dl/g、好ましくは 0.1~10 dl/g、さらに好ましくは 0.5~5 dl/g、ガラス転移温度 (T_g) が 40℃以下、好ましくは -30~+20℃、さらに好ましくは -30~+15℃、最も好ましくは -30~+10℃、ヨウ素価が 5~150、好ましくは 10~130、さらに好ましくは 10~120 の非共役環状ポリエン系共重合体である。

上記ガラス転移温度 (T_g) は、動的粘弾性測定によって、温度分散測定時の減衰率のピークから求めることができる。

15 本発明の非共役環状ポリエン系共重合体は α -オレフィン (A1) に由来する構造単位および非共役環状ポリエン (A2) に由来する構造単位の含有量、または α -オレフィン (A1) に由来する構造単位、非共役環状ポリエン (A2) に由来する構造単位の含有量および非共役鎖状ポリエン (A3) に由来する構造単位の含有量、ガラス転移温度 (T_g)、ならびにヨウ素価が上記範囲にあるので、
20 これらの共重合体を単独でまたは後述のジエン系ゴム (B) と組み合わせて使用することにより、路面とのグリップ性の向上による制動性の向上と、安定走行時の転がり抵抗の低減による燃費の向上とを両立させることが可能であり、これにより優れた制動性と優れた燃費性能とが両立したタイヤを得ることができ、また上記好ましい範囲、さらに好ましい範囲の含有量になる程、これらの性能のバランスにより優れたタイヤを得ることができる。

また本発明の非共役環状ポリエン系共重合体は極限粘度 $[\eta]$ が前記範囲にあ

るので、機械強度および加工性に優れており、また上記好ましい範囲、さらに好ましい範囲の値になる程、これらの性能により優れたものとなる。

また本発明の非共役環状ポリエン系共重合体をタイヤ用ゴム材料の原料として用いる場合、結晶化度は低い方が好ましい。

- 5 本発明の非共役環状ポリエン系共重合体を構成する α -オレフィン(A1)としては、エチレン、1-ブテン、1-ヘキセン、1-オクテン、1-デセン、1-ドデセン、4-メチル-1-ペンテン等の炭素数2~20、好ましくは2~15の α -オレフィンがあげられる。 α -オレフィン(A1)は一種単独で使用することもできるし、二種以上を組み合わせて使用することもできる。
- 10 本発明の非共役環状ポリエン系共重合体は α -オレフィン(A1)に由来する構造単位として少なくともエチレンに由来する構造単位を含み、エチレンに由来する構造単位/炭素数3以上の α -オレフィンに由来する構造単位のモル比が100/0~1/99、好ましくは100/0~50/50、さらに好ましくは95/5~50/50であるのが望ましい。
- 15 本発明の非共役環状ポリエン系共重合体を構成する非共役環状ポリエン(A2)としては、非共役不飽和結合を2個以上有する環状化合物が制限なく使用できるが、前記式(1-1)で表される非共役環状ポリエンが好ましい。
- 20 前記式(1-1)で表される非共役環状ポリエン(A2)において、 $R^1 \sim R^4$ で示されるハロゲン原子としては、フッ素原子、塩素原子、臭素原子またはヨウ素原子などがあげられる。
- 25 また前記式(1-1)において $R^1 \sim R^4$ で示される炭化水素基としては、炭素数1~20のアルキル基、炭素数1~20のハロゲン化アルキル基、炭素数3~15のシクロアルキル基、炭素数6~20の芳香族炭化水素基および二重結合を1個以上有する不飽和の炭化水素基などがあげられる。より具体的には、アルキル基としては、メチル基、エチル基、プロピル基、イソプロピル基、アミル基、ヘキシル基、オクチル基、デシル基、ドデシル基およびオクタデシル基などがあ

げられる。ハロゲン化アルキル基としては、上記のようなアルキル基を形成している水素原子の少なくとも一部がフッ素原子、塩素原子、臭素原子またはヨウ素原子で置換された基があげられる。シクロアルキル基としては、シクロヘキシル基などがあげられる。芳香族炭化水素基としては、フェニル基およびナフチル基
5 などがあげられる。不飽和の炭化水素基としては、ビニル基およびアリル基などがあげられる。

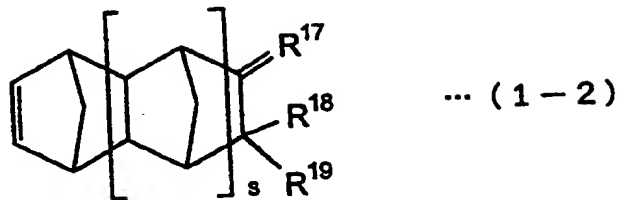
また前記式(1-1)において、 R^1 と R^2 とが、 R^3 と R^4 とが、 R^1 と R^3 とが、 R^2 と R^4 とが、 R^1 と R^4 とが、あるいは R^2 と R^3 とがそれぞれ結合して(互いに共同して)、単環または多環を形成していてもよく、しかもこのようにして形成
1 0 された単環または多環が二重結合を有していてもよい。

また前記式(1-1)において、 R^1 と R^2 とで、または R^3 と R^4 とでアルキリデン基を形成していてもよい。このようなアルキリデン基は、通常は炭素数1~20のアルキリデン基であり、具体的な例としてはメチレン基($\text{CH}_2=$)、エチリデン基($\text{CH}_3\text{CH}=\text{}$)、プロピリデン基($\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}=\text{}$)およびイソプロ
1 5 ピリデン基($(\text{CH}_3)_2\text{C}=\text{}$)などをあげることができる。

前記式(1-1)で表される非共役環状ポリエン(A2)の具体的なものとしては、 R^1 と R^2 とで、または R^3 と R^4 とでアルキリデン基を形成したアルキリデン基を有するアルキリデン基含有非共役環状ポリエン(A2-1)、 $R^1\sim R^4$ が互いに結合して1個以上の二重結合を有する単環または多環を形成した多環式非
2 0 共役環状ポリエン(A2-2)、 $R^1\sim R^4$ の少なくとも1つが二重結合を1個以上有する1価の不飽和炭化水素基である不飽和炭化水素基含有非共役環状ポリエン(A2-3)、 R^1 と R^3 とが、または R^2 と R^4 とが互いに結合して二重結合を形成しており、橋頭炭素原子同士または縮合環の共有炭素原子同士を結ぶ線を対称軸とした場合に環が左右対称性を有する環対称性非共役環状ポリエン(A2-
2 5 4)などがあげられる。

前記アルキリデン基含有非共役環状ポリエン(A2-1)の具体的なものとし

ては、式 (1-2)



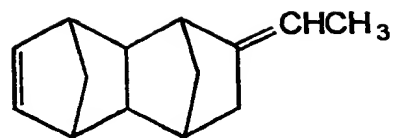
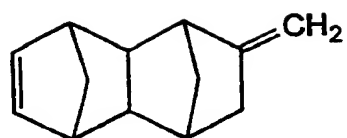
〔式 (1-2) 中、 s は 0 ~ 2 の整数、 R^{17} はアルキリデン基、 R^{18} および R^{19} は、それぞれ独立に、水素原子、ハロゲン原子および炭化水素基よりなる群から選ばれる原子または基を表し、 R^{18} と R^{19} とでアルキリデン基を形成していてもよい。〕

で表されるアルキリデン基含有非共役環状ポリエンがあげられる。

前記式 (1-2) の R^{17} で示されるアルキリデン基の具体的なものとしては、メチレ基、エチリデン基、プロピリデン基、イソプロピリデン基などの炭素数 1 ~ 20 のアルキリデン基があげられる。

前記式 (1-2) の s は 0 が好ましい。 R^{18} および R^{19} で示されるハロゲン原子としては、前記と同じものがあげられる。また炭化水素基としては、炭素数 1 ~ 20 のアルキル基、炭素数 1 ~ 20 のハロゲン化アルキル基、炭素数 3 ~ 15 のシクロアルキル基および炭素数 6 ~ 20 の芳香族炭化水素基などがあげられる。

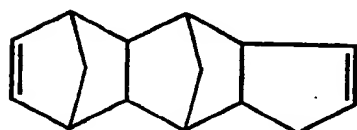
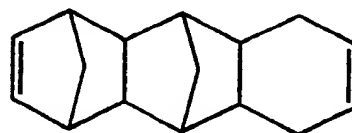
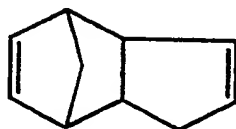
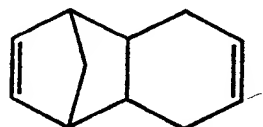
前記式 (1-2) で表されるアルキリデン基含有非共役環状ポリエン (A.2-1) の具体的なものとしては、5-メチレン-2-ノルボルネン、5-エチリデン-2-ノルボルネン (ENB)、5-イソプロピリデン-2-ノルボルネンおよび下記の化合物などがあげられる。これらの中では5-エチリデン-2-ノルボルネンが好ましい。



5

前記多環式非共役環状ポリエン（A 2-2）の具体的なものとしては、ジシクロペンタジエン（DCPD）、ジメチルジシクロペンタジエンおよび下記のものなどがあげられる。

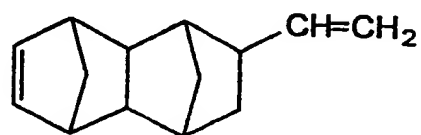
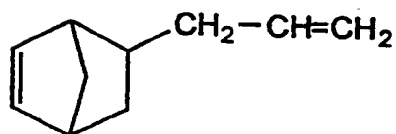
1 0



1 5

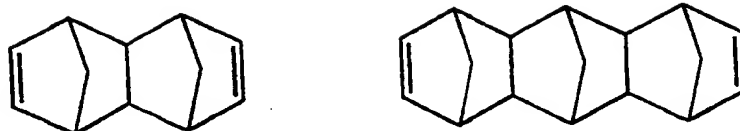
前記不飽和炭化水素基含有非共役環状ポリエン（A 2-3）の具体的なものとしては、5-ビニル-2-ノルボルネンおよび下記のものなどがあげられる。

2 0



前記環対称性非共役環状ポリエン（A 2-4）の具体的なものとしては、次の化合物などがあげられる。

2 5



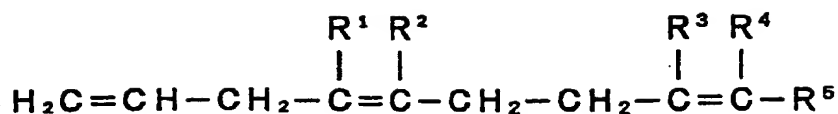
5

前記式(1-1)で表される非共役環状ポリエン(A2)としては、mが0の非共役環状ポリエンが好ましく、特に前記式(1-1)においてmが0のアルキリデン基含有非共役環状ポリエン(A2-1)、すなわち前記式(1-2)においてsが0のアルキリデン基含有非共役環状ポリエン(A2-1)、または前記式(1-1)においてmが0の多環式非共役環状ポリエン(A2-2)が好ましい。その中でも最も好ましいものは前記式(1-2)においてsが0のアルキリデン基含有非共役環状ポリエン(A2-1)であり、具体的には5-エチリデン-2-ノルボルネン(ENB)が最も好ましい。

本発明の非共役環状ポリエン系共重合体を構成する非共役鎖状ポリエン(A3)は、1分子内に非共役の不飽和結合を2個以上有する化合物であり、非共役ジエン、非共役トリエンまたは非共役テトラエンなどを使用できる。非共役鎖状ポリエン(A3)は1種単独で使用することもできるし、2種以上を組み合わせ使用することもできる。

非共役鎖状ポリエン(A3)としては、前記式(2-1)で示される非共役トリエンまたはテトラエン(A3-1)、その中でも下記式(2-2)で示される非共役トリエン(A3-2)が、制動性と燃費特性とのバランス、加硫特性、加硫時の取り扱い性(スコーチ安定性)などの点で好ましい。

25



5

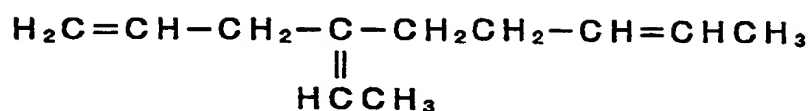
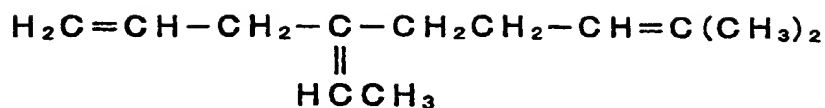
... (2-2)

[式(2-2)中、 $\text{R}^1 \sim \text{R}^5$ はそれぞれ独立して水素原子、メチル基またはエチル基である。ただし、 R^4 と R^5 とが同時に水素原子になることはない。]

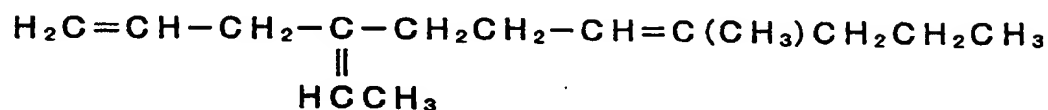
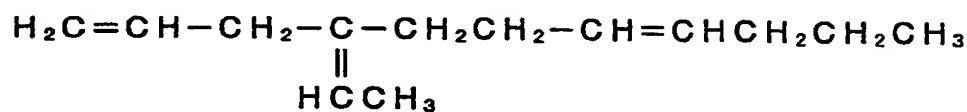
なお、前記式(2-2)で示される非共役トリエン(A3-2)は、前記式
 1 0 (2-1)で示される非共役トリエンまたはテトラエン(A3-1)においてf
 が0、gが2、pが0、qが1、 R^5 および R^6 が水素原子である非共役トリエン
 である。さらに前記式(2-2)で示される非共役トリエン(A3-2)の中
 1 5 も、 R^3 および R^5 がどちらもメチル基である化合物が好ましく、このような非共
 役トリエン(A3-2)をモノマー原料として用いて得られる本発明の非共役環
 状ポリエン系共重合体は、後述のゴム組成物からタイヤを製造した場合に、制動
 性および燃費性能がどちらも特に優れた性能を有した状態で両立している。

非共役鎖状ポリエン(A3)の具体的なものとしては、1, 4-ヘキサジエン、
 1, 3-ブタジエン、イソプレン、7-メチル-1, 6-オクタジエン、6-メ
 チル-1, 6-オクタジエン、6, 7-ジメチル-1, 6-オクタジエン、7-
 2 0 メチル-1, 6-デカジエン、6-メチル-1, 6-ノナジエン、6, 7-ジメ
 チル-1, 6-ノナジエン、7-メチル-1, 6-ノナジエン、6-メチル-1,
 6-デカジエン等があげられる。

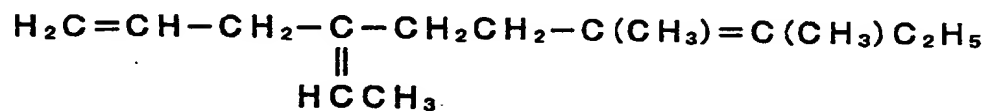
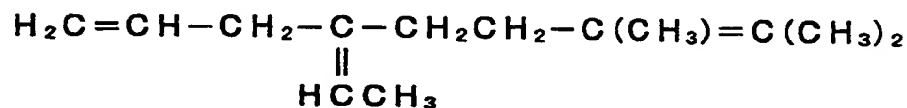
前記式(2-1)で示される非共役トリエンまたはテトラエン(A3-1)と
 しては、具体的には下記化合物などがあげられる(ただし、前記式(2-2)に
 2 5 含まれる化合物は除く)。



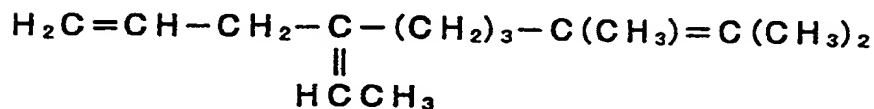
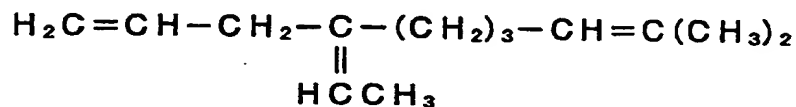
5



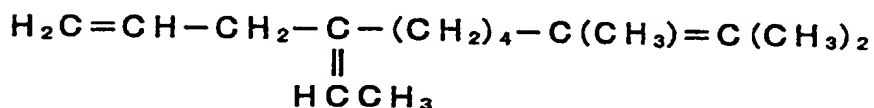
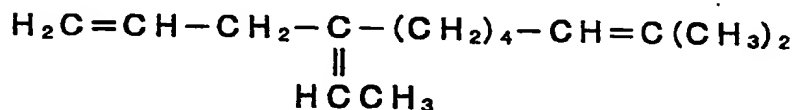
1 0



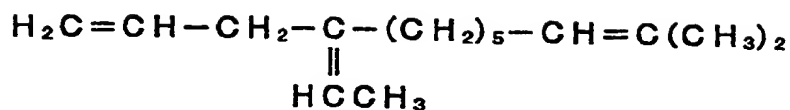
1 5



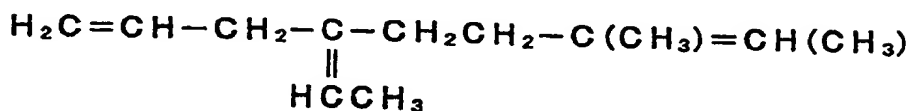
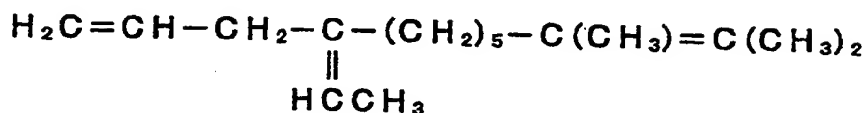
2 0



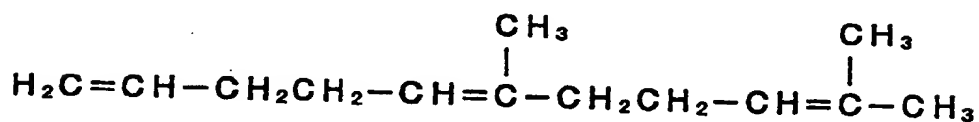
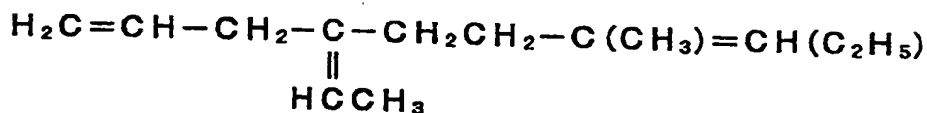
2 5



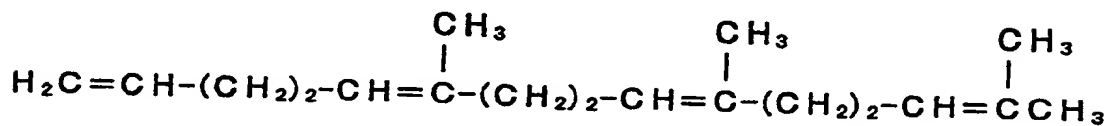
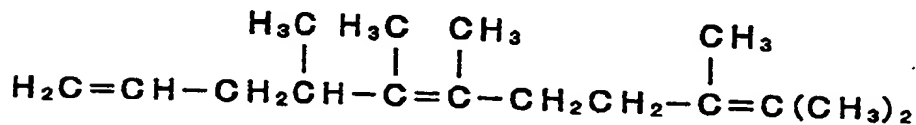
5



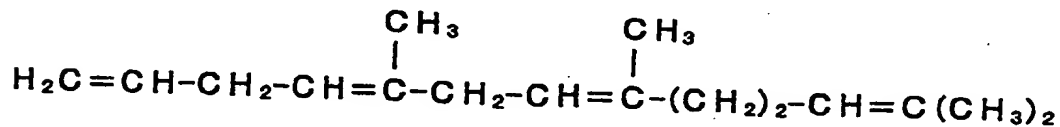
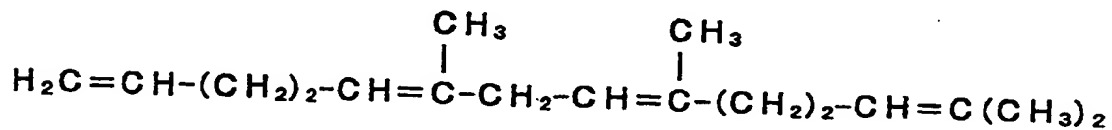
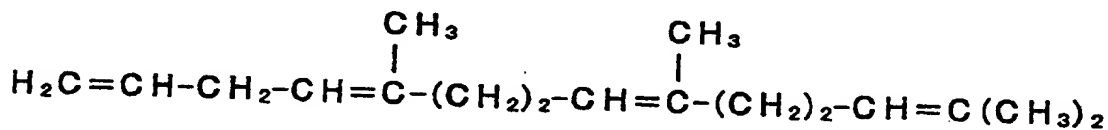
1 0



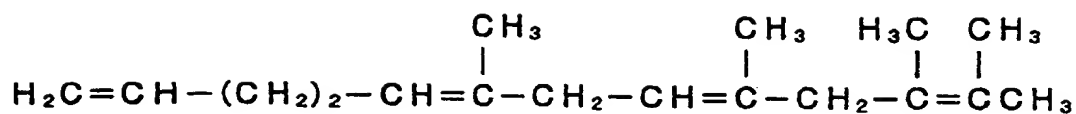
1 5



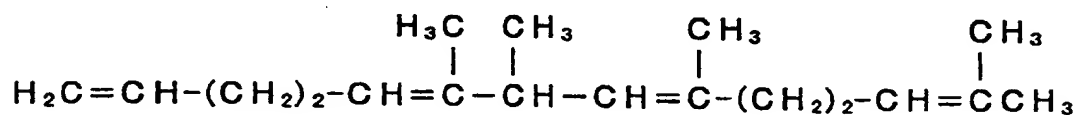
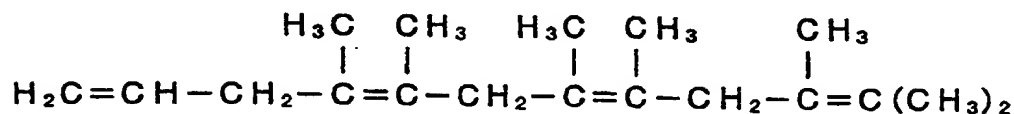
2 0



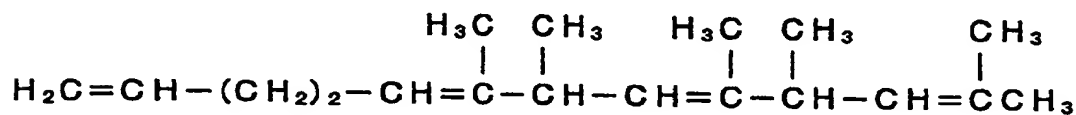
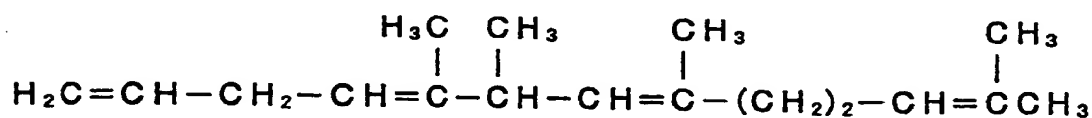
2 5



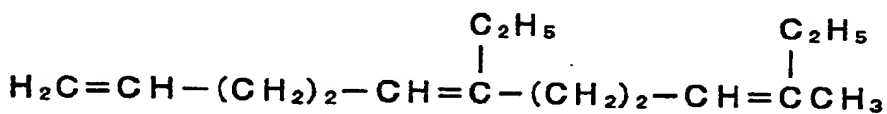
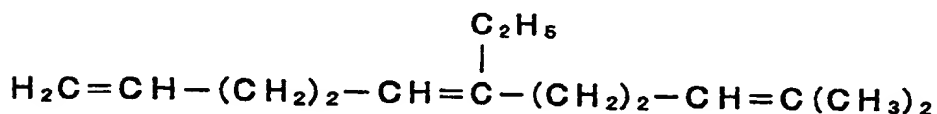
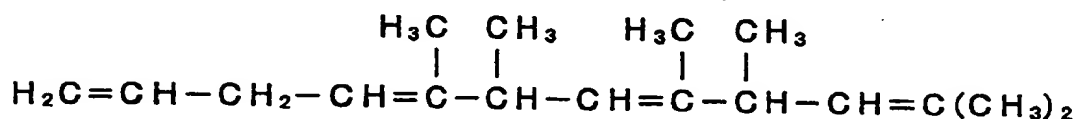
5



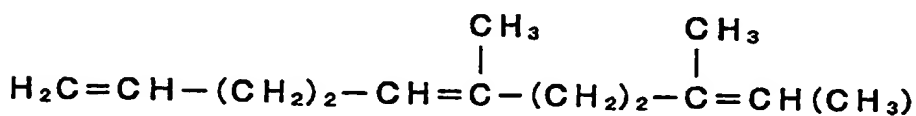
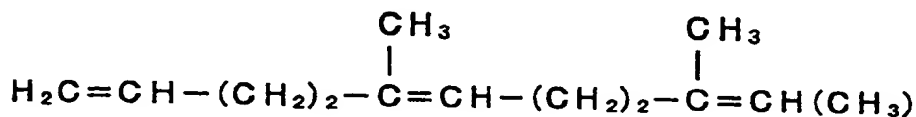
1 0



1 5



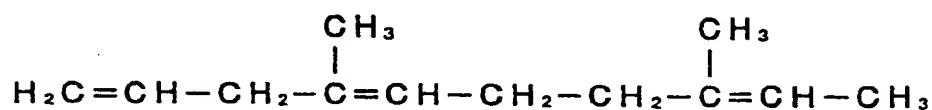
2 0



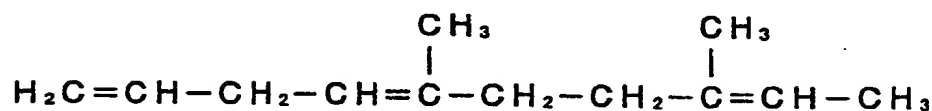
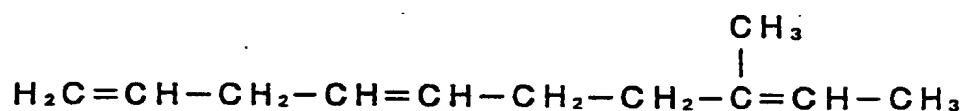
2 5

上記非共役トリエンまたはテトラエン（A 3-1）の中では、第1番目に例示した4-エチリデン-8-メチル-1, 7-ノナジエン（以下、EMNDと略記する場合がある。）が制動性と燃費性能の点で好ましい。

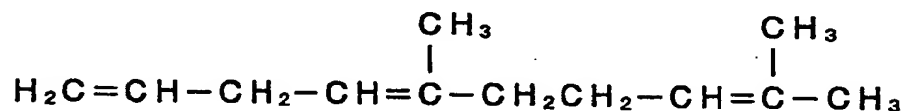
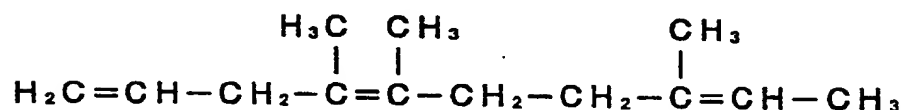
前記式（2-2）で示される非共役トリエン（A 3-2）としては、具体的に
5 は下記化合物などがあげられる。



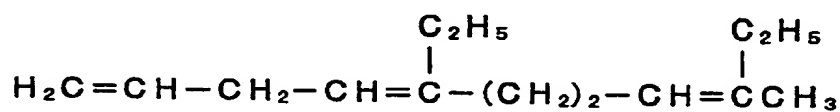
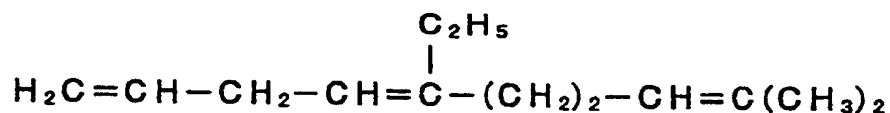
1 0



1 5



2 0



2 5

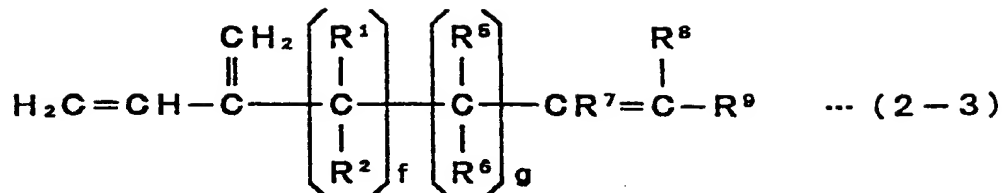
上記非共役トリエン（A 3 - 2）の中では、第 1 番目に例示した 4, 8 - ジメチルー 1, 4, 8 - デカトリエン（以下、DMD T と略記する場合がある。）が好ましい。

5 前記式（2 - 1）および式（2 - 2）で示される非共役ポリエンは、通常幾何異性構造（トランス体、シス体）を有しているが、本発明でモノマーとして用いる非共役ポリエン（A 3）はトランス体およびシス体の混合物であってもよく、またトランス体単独またはシス体単独であってもよい。

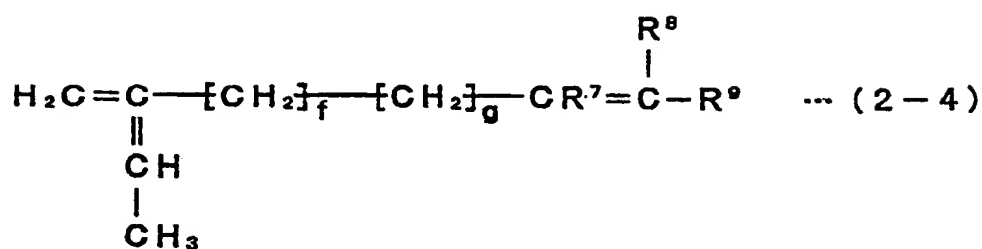
前記式（2 - 1）で示される非共役トリエンまたはテトラエン（A 3 - 1）は、公知の方法で製造することができる。例えば、p が 0 で q が 1 の非共役トリエン
1 0 またはテトラエンは、まずビニル基含有ハロゲン化物（例えばハロゲン化アリル、ハロゲン化ビニル）と金属 M g とを反応させてグリニヤール試薬（アリル - M g X またはビニル - M g X）を製造する。次に、このグリニヤール試薬と、非共役二重結合含有鎖状炭化水素のハロゲン化物（例えばハロゲン化グラニル）とを反応させると、遊離基反応により、前記式（2 - 1）で示される非共役トリエン
1 5 またはテトラエン（A 3 - 1）が得られる。また p が 1 で q が 0 の非共役トリエンまたはテトラエンは、エチレンと下記式（2 - 3）または（2 - 4）で表される共役ジエン化合物とを反応させることにより製造することができる。これらの製造方法は、本願出願人が出願した特開平 9 - 2 3 5 3 2 7 号（対応 U S P N o . 5 7 4 4 5 6 6）などに詳細に記載されている。

2 0

2 5



5

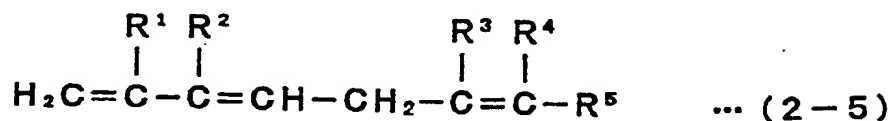


1 0

〔式(2-3)および(2-4)中、 f 、 g 、 R^1 、 R^2 および $\text{R}^5 \sim \text{R}^9$ は前記式(2-1)と同じである。〕

前記式(2-2)で示される非共役トリエン(A3-2)は、式(2-5)

1 5



2 0 〔式(2-5)中、 R^1 、 R^2 、 R^3 、 R^4 および R^5 はそれぞれ前記式(2-2)のものと同一である。〕

で示される共役ジエン構造を有するトリエン化合物(以下、共役ジエン構造含有トリエン化合物という)とエチレンとを反応させることにより製造することができる。

2 5 前記式(2-5)で示される共役ジエン構造含有トリエン化合物とエチレンとの反応は、温度が通常30~200℃、好ましくは50~150℃、エチレン圧

が通常 0.05 ~ 9.8 MPa (0.5 ~ 100 kgf/cm²、ゲージ圧)、好ましくは 0.2 ~ 6.9 MPa (2 ~ 70 kgf/cm²、ゲージ圧)、反応時間が通常 0.5 ~ 30 時間の条件で行うのが望ましい。また反応雰囲気は、エチレン単独の雰囲気でもよく、あるいはエチレンと共に窒素やアルゴン等の不活性ガスを含む雰囲気でもよい。反応溶媒は特に用いる必要はないが、用いてもよい。反応溶媒としては、例えばヘキサン、ヘプタン、オクタン、ノナン、デカン、ウンデカン、トリデカン、トルエン、キシレン等の炭化水素系溶媒を好ましく用いることができる。

前記式 (2-5) で示される共役ジエン構造含有トリエン化合物とエチレンとの反応は、通常触媒の存在下に行われる。触媒としては、遷移金属のチオシアン酸塩、この塩の遷移金属の配位子となり得る有機化合物、および有機アルミニウム化合物からなる触媒などを使用することができる。

前記遷移金属のチオシアン酸塩としては、具体的には鉄、ルテニウム等の周期表 (1 ~ 18 族で示される周期表) の 8 族; コバルト、ロジウム、イリジウム等の 9 族; およびニッケル、パラジウム等の 10 族からなる群から選ばれる遷移金属のチオシアン酸塩をあげることができる。

前記配位子となり得る有機化合物としては、例えばトリーオートリルホスフィン、トリエチルホスフィン、トリプロピルホスフィン、トリブチルホスフィン、トリフェニルホスフィン、ビス (ジフェニルホスフィノ) メタン、1, 2-ビス (ジフェニルホスフィノ) エタン、1, 3-ビス (ジフェニルホスフィノ) プロパン、1, 4-ビス (ジフェニルホスフィノ) ブタン、トリフェニルホスファイト、トリフェニルホスフィンオキサイド、トリフェニルホスフェート等の含リン化合物などをあげることができる。

前記有機アルミニウム化合物としては、例えばトリメチルアルミニウム、トリエチルアルミニウム、トリイソブチルアルミニウム、塩化ジメチルアルミニウム、塩化ジエチルアルミニウム、二塩化エチルアルミニウム、ジエチルアルミニウム

エトキシドなどをあげることができる。

本発明の非共役環状ポリエン系共重合体は、 α -オレフィン (A 1) および前記式 (1-1) で表される非共役環状ポリエンなどの非共役環状ポリエン (A

2)、または α -オレフィン (A 1)、前記式 (1-1) で表される非共役環状

5 ポリエンなどの非共役環状ポリエン (A 2) および前記式 (2-1) で表される

非共役鎖状ポリエンなどの非共役鎖状ポリエン (A 3) を、触媒の存在下に共重合させることにより製造することができる。上記触媒としては、バナジウム

(V)、ジルコニウム (Zr)、チタン (Ti) などの遷移金属化合物 (C) と、有機アルミニウム化合物もしくは有機アルミニウムオキシ化合物 (D) および／

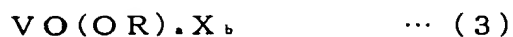
10 またはイオン化イオン性化合物 (E) とからなる触媒などが使用できる。

触媒の具体的なものとしては、

(1) 可溶性バナジウム化合物 (c-1) と、有機アルミニウム化合物 (d-1) とからなるバナジウム系触媒、および

(2) 1～18族で示される周期表 (以下同じ) の4族から選ばれる遷移金属
15 のメタロセン化合物 (c-2) と、有機アルミニウムオキシ化合物 (d-2) および／またはイオン化イオン性化合物 (e-1) とからなるメタロセン系触媒などがあげられる。

前記バナジウム系触媒を形成する可溶性バナジウム化合物 (c-1) としては、下記式 (3) または (4) で表されるバナジウム化合物などがあげられる。



[式 (3) および (4) 中、Rは炭化水素基、Xはハロゲン原子である。a、b、cおよびdはそれぞれ $0 \leq a \leq 3$ 、 $0 \leq b \leq 3$ 、 $2 \leq a + b \leq 3$ 、 $0 \leq c \leq 4$ 、 $0 \leq d \leq 4$ 、 $3 \leq c + d \leq 4$ を満たす。]

25 上記可溶性バナジウム化合物 (c-1) としては、電子供与体を接触させて得られる可溶性バナジウム化合物の電子供与体付加物を用いることもできる。

バナジウム系触媒を形成する有機アルミニウム化合物 (d-1) としては、分子内に少なくとも1個のAl-炭素結合を有する化合物が使用できる。このような化合物としては、例えば式 (5)



- 5 [式 (5) 中、 R^1 および R^2 は炭素原子を通常 1 ~ 15 個、好ましくは 1 ~ 4 個含む炭化水素基であり、これらは互いに同一でも異なってもよい。X はハロゲン原子である。m は $0 < m \leq 3$ 、n は $0 \leq n < 3$ 、p は $0 \leq p < 3$ 、q は $0 \leq q < 3$ を満たす数であって、しかも $m + n + p + q = 3$ である。]

で表される有機アルミニウム化合物などをあげることができる。

- 1 0 前記メタロセン系触媒を形成するメタロセン化合物 (c-2) は、周期表 4 族から選ばれる遷移金属のメタロセン化合物であり、具体的には下記式 (7) で表される。



[式 (7) 中、M は周期表 4 族から選ばれる遷移金属、x は遷移金属 M の原子価、
1 5 L は配位子である。]

式 (7) において、M で示される遷移金属の具体的なものとしては、ジルコニウム、チタンおよびハフニウムなどがあげられる。

式 (7) において、L は遷移金属に配位する配位子であり、これらのうち少なくとも1個の配位子 L はシクロペンタジエニル骨格を有する配位子である。この
2 0 シクロペンタジエニル骨格を有する配位子は置換基を有していてもよい。

シクロペンタジエニル骨格を有する配位子 L としては、例えばシクロペンタジエニル基、メチルシクロペンタジエニル基、エチルシクロペンタジエニル基、n- または i- プロピルシクロペンタジエニル基、n-、i-、sec- または t- ブチルシクロペンタジエニル基、ジメチルシクロペンタジエニル基、メチルプロピルシクロペンタジエニル基、メチルブチルシクロペンタジエニル基、メチルベンジルシクロペンタジエニル基等のアルキルまたはシクロアルキル置換シクロペンタジエニル

基；さらにインデニル基、4,5,6,7-テトラヒドロインデニル基、フルオレニル基などがあげられる。

上記シクロペンタジエニル骨格を有する基は、ハロゲン原子またはトリアルキルシリル基などで置換されていてもよい。

- 5 式(7)で表される化合物が配位子Lとしてシクロペンタジエニル骨格を有する基を2個以上有する場合には、そのうち2個のシクロペンタジエニル骨格を有する基同士は、エチレン、プロピレン等のアルキレン基；イソプロピリデン、ジフェニルメチレン等の置換アルキレン基；シリレン基またはジメチルシリレン基、ジフェニルシリレン基、メチルフェニルシリレン基等の置換シリレン基などを介して結合されていてもよい。
- 10

- シクロペンタジエニル骨格を有する配位子以外の配位子（シクロペンタジエニル骨格を有しない配位子）Lとしては、炭素数1～12の炭化水素基、アルコキシ基、アリーロキシ基、スルホン酸含有基（ $-\text{SO}_3\text{R}^*$ ）、ハロゲン原子または水素原子（ここで、 R^* はアルキル基、ハロゲン原子で置換されたアルキル基、アリール基、またはハロゲン原子もしくはアルキル基で置換されたアリール基である。）などがあげられる。
- 15

- 配位子Lの炭素数1～12の炭化水素基としては、アルキル基、シクロアルキル基、アリール基およびアラルキル基などがあげられる。より具体的には、メチル基、エチル基、*n*-プロピル基、イソプロピル基、*n*-ブチル基、イソブチル基、*sec*-ブチル基、*t*-ブチル基、ペンチル基、ヘキシル基、オクチル基、デシル基およびドデシル基等のアルキル基；シクロペンチル基、シクロヘキシル基等のシクロアルキル基；フェニル基、トリル基等のアリール基；ベンジル基、ネオフィル基等のアラルキル基などがあげられる。
- 20

- 配位子Lのアルコキシ基としては、メトキシ基、エトキシ基、*n*-プロポキシ基などがあげられる。アリーロキシ基としては、フェノキシ基などがあげられる。
- 25
- スルホン酸含有基（ $-\text{SO}_3\text{R}^*$ ）としては、メタンスルホナト基、*p*-トルエンス

ルホナト基、トリフルオロメタンスルホナト基、p-クロルベンゼンスルホナト基などがあげられる。ハロゲン原子としては、フッ素、塩素、臭素、ヨウ素があげられる。

前記式(7)で表されるメタロセン化合物は、例えば遷移金属の原子価が4である場合、より具体的には下記式(8)で表される。



[式(8)中、Mは式(7)の遷移金属、 R^2 はシクロペンタジエニル骨格を有する基(配位子)、 R^3 、 R^4 および R^5 はそれぞれ独立にシクロペンタジエニル骨格を有するかまたは有しない基(配位子)である。kは1以上の整数、 $k + l + m + n = 4$ である。]

以下に、Mがジルコニウムであり、かつシクロペンタジエニル骨格を有する配位子を少なくとも2個含むメタロセン化合物(c-2)を例示する。

ビス(シクロペンタジエニル)ジルコニウムモノクロリドモノハイドライド、

ビス(シクロペンタジエニル)ジルコニウムジクロリド、

ビス(1-メチル-3-ブチルシクロペンタジエニル)ジルコニウムジクロリド、

ビス(1, 3-ジメチルシクロペンタジエニル)ジルコニウムジクロリドなど。

上記の1, 3-位置換シクロペンタジエニル基を1, 2-位置換シクロペンタジエニル基に置換えた化合物を本発明で用いることもできる。

またメタロセン化合物(c-2)としては、前記式(8)において、 R^2 、 R^3 、 R^4 および R^5 の少なくとも2個、例えば R^2 および R^3 がシクロペンタジエニル骨格を有する基(配位子)であり、この少なくとも2個の基はアルキレン基、置換アルキレン基、シリレン基または置換シリレン基などを介して結合されているブリッジタイプのメタロセン化合物を使用することもできる。このとき R^4 および R^5 はそれぞれ独立に式(7)中で説明したシクロペンタジエニル骨格を有する配位子以外の配位子と同様である。

このようなブリッジタイプのメタロセン化合物 (c-2) としては、

エチレンビス (インデニル) ジメチルジルコニウム、

エチレンビス (インデニル) ジルコニウムジクロリド、

イソプロピリデンビス (1-インデニル) ジルコニウムジクロリド、

- 5 イソプロピリデン (シクロペンタジエニル-フルオレニル) ジルコニウムジクロリド、

ジフェニルシリレンビス (インデニル) ジルコニウムジクロリド、

メチルフェニルシリレンビス (インデニル) ジルコニウムジクロリド、

rac-エチレン (2-メチル-1-インデニル) 2-ジルコニウム-ジクロリド、

- 1 0 rac-ジメチルシリレン (2-メチル-1-インデニル) 2-ジルコニウム-ジクロリド、

rac-ジメチルシリレン-ビス (4-フェニル-1-インデニル) ジルコニウムジクロリド、

rac-ジメチルシリレン-ビス (2-メチル-4-フェニル-1-インデニル) ジルコニウムジクロリド、

- 1 5 rac-ジメチルシリレン-ビス (2-メチル-4- (α -ナフチル) -1-インデニル) ジルコニウムジクロリド、

rac-ジメチルシリレン-ビス (2-メチル-4- (β -ナフチル) -1-インデニル) ジルコニウムジクロリド、

rac-ジメチルシリレン-ビス (2-メチル-4-(1-アントラセニル)-1-インデニル)

- 2 0 ジルコニウムジクロリド、

ジフェニルメチレン (シクロペンタジエニル-9-フルオレニル) ジルコニウムジクロリドなどがあげられる。

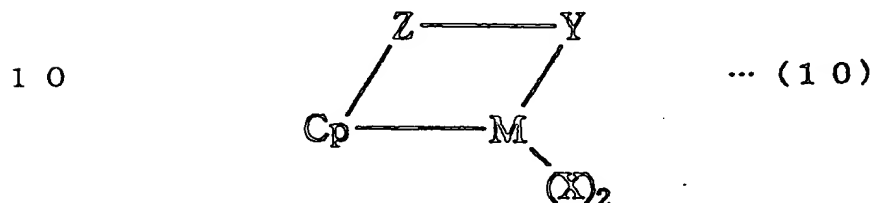
また上記化合物において、ジルコニウム金属をチタニウム金属またはハフニウム金属に置換えた遷移金属化合物を用いることもできる。

- 2 5 またメタロセン化合物 (c-2) として、下記式 (9) で表される化合物を用いることもできる。



〔式(9)中、Mは周期表4族またはランタニド系列の金属である。L^{*}は非局在化π結合基の誘導体であり、金属M活性サイトに拘束幾何形状を付与している基である。Xはそれぞれ独立に水素、ハロゲンまたは20以下の炭素、ケイ素またはゲルマニウムを含有する炭化水素基、シリル基またはゲルミル基である。〕

式(9)で表される化合物の中では、下記式(10)で表される化合物が好ましい。



式(10)中、Mはチタン、ジルコニウムまたはハフニウム、Xは式(9)と同様である。CpはMにπ結合しており、かつ置換基Zを有する置換シクロペンタジエニル基である。Zは酸素、イオウ、ホウ素または周期表4族の元素(例えばケイ素、ゲルマニウムまたは錫)、Yは窒素、リン、酸素またはイオウを含む配位子であり、ZとYとで縮合環を形成してもよい。

このような式(10)で表される化合物としては、

20 (t-ブチルアミド)ジメチル(テトラメチル-η⁵-シクロペンタジエニル)シランチタンジクロリド、

(t-ブチルアミド)(テトラメチル-η⁵-シクロペンタジエニル)-1,2-エタンジイル)チタンジクロリドなどがあげられる。

また上記メタロセン化合物において、チタンをジルコニウムまたはハフニウムに置換えた化合物をあげることもできる。

式(9)または(10)で表されるメタロセン化合物(c-2)としては、中

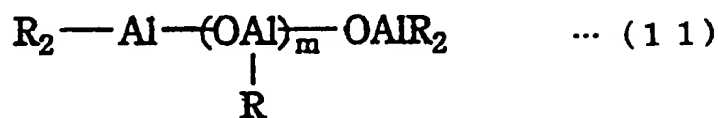
心の金属原子がジルコニウムであり、少なくとも2個のシクロペンタジエニル骨格を含む配位子を有するジルコノセン化合物が好ましく用いられる。

次にメタロセン系触媒を形成する際に用いられる有機アルミニウムオキシ化合物 (d-2) およびイオン化イオン性化合物 (e-1) について説明する。

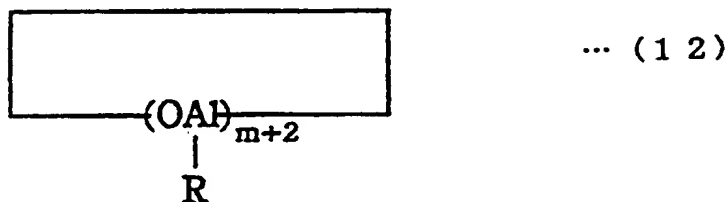
- 5 有機アルミニウムオキシ化合物 (d-2) は、公知のアルミノオキサンであってもよく、またベンゼン不溶性の有機アルミニウムオキシ化合物 (d-2) であってもよい。

このような公知のアルミノオキサンは、具体的には下記式 (11) または (12) で表される。

1 0



1 5



- [式 (11) および (12) において、R はメチル基、エチル基、プロピル基、
2 0 ブチル基などの炭化水素基であり、好ましくはメチル基、エチル基、特に好ましくはメチル基であり、m は2以上、好ましくは5～40の整数である。]

- 式 (11) または (12) において、アルミノオキサンは式 (OAl(R¹)) で表されるアルキルオキシアルミニウム単位および式 (OAl(R²)) で表されるアルキルオキシアルミニウム単位 [ここで、R¹ および R² は R と同様の炭化水素基
2 5 を例示することができ、R¹ および R² は相異なる基を表す] からなる混合アルキルオキシアルミニウム単位から形成されていてもよい。

なお有機アルミニウムオキシ化合物（d-2）は、少量のアルミニウム以外の金属の有機化合物成分を含有していてもよい。

イオン化イオン性化合物（イオン性イオン化化合物、イオン性化合物と称される場合もある）（e-1）としては、ルイス酸、イオン性化合物、ボラン化合物
5 およびカルボラン化合物を例示することができる。

上記ルイス酸としては、 BR_3 （Rはフッ素、メチル基、トリフルオロメチル基などの置換基を有していてもよいフェニル基またはフッ素である。）で表される化合物があげられる。ルイス酸の具体的なものとしては、トリフルオロボロン、
10 トリフェニルボロン、トリス（4-フルオロフェニル）ボロン、トリス（3,5-ジフルオロフェニル）ボロン、トリス（4-フルオロメチルフェニル）ボロン、トリス（ペンタフルオロフェニル）ボロン、トリス（p-トリル）ボロン、トリス（o-トリル）ボロン、トリス（3,5-ジメチルフェニル）ボロンなどがあげられる。

前記イオン性化合物としては、トリアルキル置換アンモニウム塩、N,N-ジアルキルアニリニウム塩、ジアルキルアンモニウム塩、トリアリールホスフォニウム
15 塩などがあげられる。イオン性化合物としてのトリアルキル置換アンモニウム塩としては、トリエチルアンモニウムテトラ（フェニル）ホウ素、トリプロピルアンモニウムテトラ（フェニル）ホウ素、トリ（n-ブチル）アンモニウムテトラ（フェニル）ホウ素などがあげられる。イオン性化合物としてのジアルキルアンモニウム塩としては、ジ（1-プロピル）アンモニウムテトラ（ペンタフルオロフェニル）ホウ素、ジシクロヘキシルアンモニウムテトラ（フェニル）ホウ素など
20 があげられる。

前記イオン性化合物としては、トリフェニルカルベニウムテトラキス（ペンタフルオロフェニル）ボレート、N,N-ジメチルアニリニウムテトラキス（ペンタフルオロフェニル）ボレート、フェロセニウムテトラ（ペンタフルオロフェニル）ボレートなどをあげることもできる。
25

前記ボラン化合物としては、デカボラン（9）；ビス〔トリ（n-ブチル）アン

モニウム] ノナボレート、ビス [トリ (n-ブチル) アンモニウム] デカボレート、
ビス [トリ (n-ブチル) アンモニウム] ビス (ドデカハイドライドドデカボレー
ト) ニッケル酸塩 (III) などの金属ボランアニオンの塩などがあげられる。

前記カルボラン化合物としては、4-カルバノナボラン (9)、1,3-ジカルバノ
5 ナボラン (8)、ビス [トリ (n-ブチル) アンモニウム] ビス (ウンデカハイド
ライド-7-カルバウンデカボレート) ニッケル酸塩 (IV) などの金属カルボランア
ニオンの塩などがあげられる。

上記のようなイオン化イオン性化合物 (e-1) は、単独であるいは2種以上
組み合わせて用いられる。

1 0 またメタロセン系触媒を形成するに際しては、有機アルミニウムオキシ化合物
(d-2) またはイオン化イオン性化合物 (e-1) とともに、前記有機アルミ
ニウム化合物 (d-1) を用いてもよい。

本発明の非共役環状ポリエン系共重合体を製造するには、前記バナジウム系触
媒またはメタロセン系触媒の存在下に、 α -オレフィン (A1) および非共役環
1 5 状ポリエン (A2)、または α -オレフィン (A1) および非共役環状ポリエン
(A2) および非共役環状ポリエン (A3) を、通常液相で共重合させる。この
際、一般に炭化水素溶媒が用いられるが、モノマーを溶媒として用いてもよい。

共重合はバッチ法または連続法いずれの方法で行ってもよい。共重合をバッチ
法で実施するに際しては、前記触媒は以下のような濃度で用いられる。

2 0 可溶性バナジウム化合物 (c-1) と有機アルミニウム化合物 (d-1) とか
らなるバナジウム系触媒が用いられる場合には、重合系内の可溶性バナジウム化
合物の濃度は、通常0.01~5ミリモル/liter (重合容積)、好ましくは0.
05~3ミリモル/literである。可溶性バナジウム化合物 (c-1) は、重合系
内に存在する可溶性バナジウム化合物の濃度の10倍以下、好ましくは1~7倍、
2 5 さらに好ましくは1~5倍の濃度で供給されることが望ましい。また有機アルミ
ニウム化合物 (d-1) は、重合系内のバナジウム原子に対するアルミニウム原

子のモル比 ($A1/V$) で、2以上、好ましくは2～50、さらに好ましくは3～20の量で供給される。

可溶性バナジウム化合物 (c-1) および有機アルミニウム化合物 (d-1) は、通常前記炭化水素溶媒および／または液状のモノマーで希釈されて供給される。この際、可溶性バナジウム化合物 (c-1) は上記濃度に希釈されることが望ましいが、有機アルミニウム化合物 (d-1) は重合系内における濃度の例えば50倍以下の任意の濃度に調整して重合系内に供給されることが望ましい。

またメタロセン化合物 (c-2) と、有機アルミニウムオキシ化合物 (d-2) またはイオン化イオン性化合物 (e-1) とからなるメタロセン系触媒が用いられる場合には、重合系内のメタロセン化合物 (c-2) の濃度は、通常0.00005～0.1ミリモル/liter (重合容積)、好ましくは0.0001～0.05ミリモル/literである。また有機アルミニウムオキシ化合物 (d-2) は、重合系内のメタロセン化合物中の遷移金属に対するアルミニウム原子のモル比 ($A1/\text{遷移金属}$) で、1～10000、好ましくは10～5000の量で供給される。

イオン化イオン性化合物 (e-1) の場合は、重合系内のメタロセン化合物 (c-2) に対するイオン化イオン性化合物 (e-1) のモル比 (イオン化イオン性化合物 (e-1) /メタロセン化合物 (c-2)) で、0.5～20、好ましくは1～10の量で供給される。

また有機アルミニウム化合物 (d-1) が用いられる場合には、通常約0～5ミリモル/liter (重合容積)、好ましくは約0～2ミリモル/literとなるような量で用いられる。

前記バナジウム系触媒の存在下に共重合を行う場合には、共重合反応は、通常温度が-50～+100℃、好ましくは-30～+80℃、さらに好ましくは-20～+60℃で、圧力が0を超えて4.9MPa (50kgf/cm²、ゲージ圧) 以下、好ましくは0を超えて2.0MPa (20kgf/cm²、ゲージ圧)

以下の条件下に行われる。

前記メタロセン触媒の存在下に共重合を行う場合には、共重合反応は、通常温度が $-20 \sim +150^{\circ}\text{C}$ 、好ましくは $0 \sim 120^{\circ}\text{C}$ 、さらに好ましくは $0 \sim 100^{\circ}\text{C}$ で、圧力が0を超えて 7.8MPa ($80\text{kgf}/\text{cm}^2$ 、ゲージ圧) 以下、
5 好ましくは0を超えて 4.9MPa ($50\text{kgf}/\text{cm}^2$ 、ゲージ圧) 以下の条件下に行われる。

共重合に際して、 α -オレフィン (A1) および非共役環状ポリエン (A2)、または α -オレフィン (A1) および非共役環状ポリエン (A2) および非共役環状ポリエン (A3) は、前記特定組成の非共役環状ポリエン系共重合体が得ら
1 0 れるような量で重合系に供給される。また共重合に際しては、水素などの分子量調節剤を用いることもできる。

上記のようにして共重合を行うと、本発明の非共役環状ポリエン系共重合体は通常これを含む重合液として得られる。この重合液は、常法により処理され、非共役環状ポリエン系共重合体を得られる。

1 5 本発明のゴム組成物は非共役環状ポリエン系共重合体 (以下、非共役環状ポリエン (A) と表記する) とジエン系ゴム (B) とを含むゴム組成物であり、これらの成分の含有割合は、非共役環状ポリエン系共重合体 (A) / ジエン系ゴム (B) の重量比で $60/40 \sim 0.1/99.9$ 、好ましくは $50/50 \sim 1/99$ 、さらに好ましくは $40/60 \sim 5/95$ である。両成分の含有割合が上記
2 0 範囲にあるので、優れた制動性と優れた燃費性能とが両立したタイヤを得ることができるほか、耐候性の改良、減衰率のコントロール等で優れた特徴が発揮されるゴム組成物を得ることができ、また上記好ましい範囲、さらに好ましい範囲の含有割合になる程、制動性と燃費性能とのバランスにより優れ、また耐候性の改良、減衰率のコントロール等でより優れたゴム組成物を得ることができる。

2 5 本発明で用いる上記ジエン系ゴム (B) としては、主鎖に二重結合を有する公知のジエン系ゴムが制限なく使用できるが、共役ジエン化合物を主モノマーとす

る重合体または共重合体ゴムが好ましい。ジエン系ゴム（B）には天然ゴム（NR）、水添ゴムも含まれる。ジエン系ゴム（B）としては、ヨウ素価が100以上、好ましくは200以上、さらに好ましくは250以上のものが望ましい。

ジエン系ゴム（B）の具体的なものとしては、天然ゴム（NR）、イソプレン
5 ゴム（IR）、スチレン・ブタジエンゴム（SBR）、ブタジエンゴム（BR）、
クロロプレンゴム（CR）、アクリロニトリル・ブタジエンゴム（NBR）、ニ
トリルゴム、水添ニトリルゴムなどがあげられる。これらの中では天然ゴム（NR）、
イソプレンゴム（IR）、スチレン・ブタジエンゴム（SBR）、ブタジ
10 エンゴム（BR）が好ましく、特にスチレン・ブタジエンゴム（SBR）が好ま
しい。ジエン系ゴム（B）は1種単独で使用することもできるし、2種以上を組み
合わせて使用することもできる。

天然ゴム（NR）としては、グリーンブック（天然ゴム各種等級品の国際品質
包装基準）により規格化された天然ゴムを用いることができる。

イソプレンゴム（IR）としては、比重が0.91～0.94、ムーニー粘度
15 [ML₁₊₄（100℃）]が30～120のものが好ましく用いられる。

スチレン・ブタジエンゴム（SBR）としては、比重が0.91～0.98、
ムーニー粘度 [ML₁₊₄（100℃）]が20～120のものが好ましく用いられ
る。

ブタジエンゴム（BR）としては、比重が0.90～0.95、ムーニー粘度
20 [ML₁₊₄（100℃）]が20～120のものが好ましく用いられる。

本発明のゴム組成物は、加硫可能なゴム組成物であり、未加硫のままでも用いる
こともできるが、加硫物として用いると、より一層優れた特性を発現させること
ができる。加硫は、加硫剤（F）を使用して加熱する方法、あるいは加硫剤
（F）を用いずに電子線を照射する方法などにより行うことができる。

25 本発明のゴム組成物を加熱により加硫する場合には、ゴム組成物中に加硫剤
（F）、加硫促進剤、加硫助剤などの加硫系を構成する化合物を配合することが

できる。

上記加硫剤（F）としては、イオウ、イオウ系化合物および有機過酸化物などを用いることができる。

イオウの形態は特に限定されず、例えば粉末イオウ、沈降イオウ、コロイドイオウ、表面処理イオウ、不溶性イオウなどを用いることができる。

前記イオウ系化合物としては、具体的には塩化イオウ、二塩化イオウ、高分子多硫化物、モルホリンジスルフィド、アルキルフェノールジスルフィド、テトラメチルチウラムジスルフィド、ジメチルジチオカルバミン酸セレンなどがあげられる。

1 0 前記有機過酸化物としては、具体的にはジクミルペルオキシド、ジ-*t*-ブチルペルオキシド、ジ-*t*-ブチルペルオキシ-3,3,5-トリメチルシクロヘキサン、*t*-ブチルクミルペルオキシド、ジ-*t*-アミルペルオキシド、2,5-ジメチル-2,5-ジ（*t*-ブチルペルオキシ）ヘキシン-3、2,5-ジメチル-2,5-ジ（ベンゾイルペルオキシ）ヘキサン、2,5-ジメチル-2,5-ジ（*t*-ブチルペルオキシ）-ヘキサン、 α , α' -ビス
1 5 （*t*-ブチルペルオキシ-*m*-イソプロピル）ベンゼン、*t*-ブチルヒドロペルオキシド等のアルキルペルオキシド類；*t*-ブチルペルオキシアセテート、*t*-ブチルペルオキシイソブチレート、*t*-ブチルペルオキシピバレート、*t*-ブチルペルオキシマレイン酸、*t*-ブチルペルオキシネオデカノエート、*t*-ブチルペルオキシベンゾエート、ジ-*t*-ブチルペルオキシフタレート等のペルオキシエステル類；ジシクロヘ
2 0 キサノンペルオキシド等のケトンペルオキシド類などがあげられる。これらは2種以上組み合わせて用いてもよい。

これらの中では、1分半減期温度が130～200℃である有機過酸化物が好ましく、具体的にはジクミルペルオキシド、ジ-*t*-ブチルペルオキシド、ジ-*t*-ブチルペルオキシ-3,3,5-トリメチルシクロヘキサン、*t*-ブチルクミルペルオキシド、
2 5 ジ-*t*-アミルペルオキシドおよび*t*-ブチルヒドロペルオキシドなどが好ましい。

上記のような各種加硫剤（F）の中でも、イオウまたはイオウ系化合物、特に

イオウを用いると優れた特性のゴム組成物を得ることができるため好ましい。

加硫剤（F）がイオウまたはイオウ系化合物である場合は、非共役環状ポリエン系共重合体（A）とジエン系ゴム（B）との合計100重量部に対して0.1～10重量部、好ましくは0.5～5重量部の量で用いることができる。

- 5 また加硫剤（F）が有機過酸化物である場合は、非共役環状ポリエン系共重合体（A）とジエン系ゴム（B）との合計100重量部に対して0.05～15重量部、好ましくは0.15～5重量部の量で用いることができる。

加硫剤（F）としてイオウまたはイオウ化合物を用いる場合には、加硫促進剤を併用することが好ましい。

- 10 加硫促進剤としては、具体的にはN-シクロヘキシル-2-ベンゾチアゾールスルフェンアミド（CBS）、N-オキシジエチレン-2-ベンゾチアゾールスルフェンアミド、N,N-ジイソプロピル-2-ベンゾチアゾールスルフェンアミド等のスルフェンアミド系化合物；2-メルカプトベンゾチアゾール（MBT）、2-（2,4-ジニトロフェニル）メルカプトベンゾチアゾール、2-（2,6-ジエチル-4-モルホリノチオ）ベンゾチアゾール、2-（4'-モルホリノジチオ）ベンゾチアゾール、ジベンゾチアジルジスルフィド等のチアゾール系化合物；ジフェニルグアニジン、トリフェニルグアニジン、ジオルソニトリルグアニジン、オルソニトリルバイグアナイド、ジフェニルグアニジンフタレート等のグアニジン化合物；アセトアルデヒド-アニリン反応物、ブチルアルデヒド-アニリン縮合物、ヘキサメチレンテトラミン、
- 15 アセトアルデヒドアンモニア等のアルデヒドアミンまたはアルデヒド-アンモニア系化合物；2-メルカプトイミダゾリン等のイミダゾリン系化合物；チオカルバニリド、ジエチルチオユリア、ジブチルチオユリア、トリメチルチオユリア、ジオルソトリルチオユリア等のチオユリア系化合物；テトラメチルチウラムモノスルフィド、テトラメチルチウラムジスルフィド（TMTD）、テトラエチルチウラムジスルフィド、テトラブチルチウラムジスルフィド、ペンタメチレンチウラムテトラスルフィド、ジペンタメチレンチウラムテトラスルフィド（DPTT）
- 20

等のチウラム系化合物；ジメチルジチオカルバミン酸亜鉛、ジエチルジチオカルバミン酸亜鉛、ジ-n-ブチルジチオカルバミン酸亜鉛、エチルフェニルジチオカルバミン酸亜鉛、ブチルフェニルジチオカルバミン酸亜鉛、ジメチルジチオカルバミン酸ナトリウム、ジメチルジチオカルバミン酸セレン、ジメチルジチオカルバミン酸テルル等のジチオ酸塩系化合物；ジブチルキサントゲン酸亜鉛等のザンテート系化合物；亜鉛華などがあげられる。

上記のような加硫促進剤は、非共役環状ポリエン系共重合体（A）とジエン系ゴム（B）との合計100重量部に対して0.1～20重量部、好ましくは0.2～10重量部の量で用いることが望ましい。

10 加硫剤（F）として有機過酸化物を用いる場合には、加硫助剤を有機過酸化物1モルに対して0.5～2モル、好ましくはほぼ等モルの量で併用することが好ましい。

加硫助剤としては、具体的にはイオウ；p-キノンジオキシム等のキノンジオキシム系化合物に加えて、多官能性モノマー、例えばトリメチロールプロパントリアクリレート、ポリエチレングリコールジメタクリレート等の（メタ）アクリレート系化合物；ジアリルフタレート、トリアリルシアヌレート等のアリル系化合物；m-フェニレンビスマレイミド等のマレイミド系化合物；ジビニルベンゼンなどがあげられる。

20 本発明のゴム組成物には補強剤および軟化剤などの充填剤（G）を配合することもできる。

上記補強剤としては、SRF、GPF、FEF、MAF、HAF、ISAF、SAF、FT、MT等のカーボンブラック；これらのカーボンブラックをシランカップリング剤などで表面処理した表面処理カーボンブラック；シリカ、活性炭酸カルシウム、軽質炭酸カルシウム、重質炭酸カルシウム、微粉タルク、タルク、微粉ケイ酸、クレー等の無機充填剤などがあげられる。

補強剤の配合量は、非共役環状ポリエン系共重合体（A）とジエン系ゴム

(B) との合計 100 重量部に対して 300 重量部以下、好ましくは 10～300 重量部、さらに好ましくは 10～200 重量部とするのが望ましい。

このような量の補強剤を含有するゴム組成物からは、引張強度、引裂強度および耐摩耗性などの機械的性質が向上された加硫ゴムが得られる。また加硫ゴムの他の物性を損なうことなく硬度を高くすることができ、さらにコストを引下げることができる。

前記軟化剤としては、従来ゴムに配合されている軟化剤が広く用られる。具体的には、プロセスオイル、潤滑油、パラフィン、流動パラフィン、石油アスファルト、ワセリン等の石油系軟化剤；コールタール、コールタールピッチ等のコールタール系軟化剤；ヒマシ油、アマニ油、ナタネ油、ヤシ油等の脂肪油系軟化剤；トール油、ファクチス、蜜ロウ、カルナウバロウ、ラノリン等のロウ類；リシノール酸、パルミチン酸、ステアリン酸バリウム、ステアリン酸カルシウム、ラウリン酸亜鉛等の脂肪酸および脂肪酸塩；ジオクチルフタレート、ジオクチルアジペート、ジオクチルセバケート等のエステル系可塑剤；石油樹脂、アタクチックポリプロピレン、クマロンインデン樹脂等の合成高分子物質などがあげられる。これらの中では石油系軟化剤が好ましく、特にプロセスオイルが好ましい。

軟化剤の配合量は、非共役環状ポリエン系共重合体 (A) とジエン系ゴム (B) との合計 100 重量部に対して 200 重量部以下、好ましくは 10～200 重量部、さらに好ましくは 10～150 重量部とするのが望ましい。

本発明のゴム組成物には、上記成分の他にも、他の成分として発泡剤、発泡助剤等の発泡系を構成する化合物、酸化防止剤（安定剤）、加工助剤、可塑剤、着色剤、他のゴム配合剤など、種々の薬剤などを配合することができる。他の成分は、用途に応じてその種類、含有量が適宜選択される。

本発明のゴム組成物は、発泡剤、発泡助剤などの発泡系を構成する化合物を含有する場合には、発泡成形することができる。

発泡剤としては、一般的にゴムを発泡成形する際に用いられる発泡剤を広く使

用することができる。具体的には、重炭酸ナトリウム、炭酸ナトリウム、重炭酸アンモニウム、炭酸アンモニウム、亜硝酸アンモニウム等の無機発泡剤；N,N'-ジメチル-N,N'-ジニトロソテレフタルアミド、N,N'-ジニトロソペンタメチレンテトラミン等のニトロソ化合物；アゾジカルボンアミド、アゾビスイソブチロニトリル、アゾシクロヘキシルニトリル、アゾジアミノベンゼン、バリウムアゾジカルボキシレート等のアゾ化合物；ベンゼンスルホニルヒドラジド、トルエンスルホニルヒドラジド、p,p'-オキシビス（ベンゼンスルホニルヒドラジド）、ジフェニルスルホン-3,3'-ジスルホニルヒドラジド等のスルホニルヒドラジド化合物；カルシウムアジド、4,4'-ジフェニルジスルホニルアジド、p-トルエンスルホニルアジド等のアジド化合物などがあげられる。これらの中では、ニトロソ化合物、アゾ化合物、アジド化合物が好ましい。

発泡剤は、非共役環状ポリエン系共重合体（A）とジエン系ゴム（B）との合計100重量部に対して0.5～30重量部、好ましくは1～20重量部の量で用いることができる。このような量で発泡剤を含有するゴム組成物からは、見かけ比重0.03～0.8 g/cm³の発泡体を製造することができる。

また発泡剤とともに発泡助剤を用いることもでき、発泡助剤を併用すると、発泡剤の分解温度の低下、分解促進、気泡の均一化などの効果がある。このような発泡助剤としては、サリチル酸、フタル酸、ステアリン酸、シュウ酸等の有機酸、尿素またはその誘導体などがあげられる。

発泡助剤は、非共役環状ポリエン系共重合体（A）とジエン系ゴム（B）との合計100重量部に対して0.01～10重量部、好ましくは0.1～5重量部の量で用いることができる。

本発明のゴム組成物は、酸化防止剤を含有していると材料寿命を長くすることができて好ましい。この酸化防止剤としては、具体的にはフェニルナフチルアミン、4,4'-(α , α -ジメチルベンジル)ジフェニルアミン、N,N'-ジ-2-ナフチル-p-フェニレンジアミン等の芳香族第二アミン系安定剤；2,6-ジ-t-ブチル-4-メチ

ルフェノール、テトラキス- [メチレン-3-(3', 5'-ジ-t-ブチル-4'-ヒドロキシフェニル) プロピオネート] メタン等のフェノール系安定剤；ビス [2-メチル-4-(3-n-アルキルチオプロピオニルオキシ)-5-t-ブチルフェニル] スルフィド等のチオエーテル系安定剤；2-メルカプトベンゾイミダゾール等のベンゾイミダゾール系安定剤；ジブチルジチオカルバミン酸ニッケル等のジチオカルバミン酸塩系安定剤；2, 2, 4-トリメチル-1, 2-ジヒドロキノリンの重合体等のキノリン系安定剤などがあげられる。これらは2種以上併用することもできる。

このような酸化防止剤は、非共役環状ポリエン系共重合体 (A) とジエン系ゴム (B) との合計 100 重量部に対して 5 重量部以下、好ましくは 3 重量部以下の量で用いることができる。

加工助剤としては、一般的に加工助剤としてゴムに配合されるものを広く使用することができる。具体的には、リシノール酸、ステアリン酸、パルチミン酸、ラウリン酸等の酸、これら高級脂肪酸の塩、例えばステアリン酸バリウム、ステアリン酸亜鉛、ステアリン酸カルシウムまたはエステル類などがあげられる。

加工助剤は、非共役環状ポリエン系共重合体 (A) とジエン系ゴム (B) との合計 100 重量部に対して 10 重量部以下、好ましくは 5 重量部以下の量で用いることができる。

本発明のゴム組成物は、非共役環状ポリエン系共重合体 (A)、ジエン系ゴム (B) および必要により配合する上記のような他の成分から、一般的なゴム配合物の調製方法によって調製することができる。例えばバンバリーミキサー、ニーダー、インターミックス等のインターナルミキサー類を用いて、非共役環状ポリエン系共重合体 (A)、ジエン系ゴム (B) および必要により配合する他の成分を、80～170℃の温度で3～10分間混練した後、加硫剤 (F) および必要に応じて加硫促進剤、加硫助剤、発泡剤などを加えて、オープンロールなどのロール類あるいはニーダーを用いて、ロール温度40～80℃で5～30分間混練した後、分出しすることにより調製することができる。このようにして通常リボ

ン状またはシート状のゴム組成物（配合ゴム）が得られる。上記のインターナルミキサー類での混練温度が低い場合には、加硫剤（F）、加硫促進剤、発泡剤などを同時に混練することもできる。

5 本発明のゴム組成物の加硫物（加硫ゴム）は、上記のような未加硫のゴム組成物を、通常押出成形機、カレンダーロール、プレス、射出成形機またはトランスファー成形機などの成形機を用いた種々の成形法によって所望形状に予備成形し、成形と同時にまたは成形物を加硫槽内に導入して加熱するか、あるいは電子線を照射することにより加硫して得ることができる。発泡体の場合は、発泡剤を配合した未加硫のゴム配合物を上記のような方法で加硫することにより、加硫とともに
10 に発泡が進行し、発泡体を得られる。

上記ゴム組成物を加熱により加硫する場合には、熱空気、ガラスビーズ流動床、UHF（極超短波電磁波）、スチームまたはLCM（熱熔融塩槽）などの加熱形態の加熱槽を用いて、150～270℃の温度で1～30分間加熱することが好ましい。

15 また加硫剤（F）を使用せずに電子線照射により加硫する場合は、予備成形されたゴム組成物に、0.1～10MeV、好ましくは0.3～2MeVのエネルギーを有する電子線を、吸収線量が0.5～35Mrad、好ましくは0.5～10Mradになるように照射すればよい。

成形・加硫に際しては、金型を用いてもよく、また金型を用いなくてもよい。

20 金型を用いない場合には、ゴム組成物は通常連続的に成形・加硫される。

本発明のゴム組成物は、路面とのグリップ性の向上による制動性の向上と、安定走行時の転がり抵抗の低減による燃費の向上との両者を両立させることができ、このため本発明のゴム組成物を原料として用いることにより優れた制動性と優れた燃費性能とが両立したタイヤを得ることができる。また本発明のゴム組成物は、
25 耐候性、耐オゾン性、ゴム弾性、機械強度、硬度などにも優れている。

本発明のゴム組成物はゴム製品の原料として幅広く利用することができるが、

タイヤ用ゴム材料として好適に使用することができる。タイヤ用ゴム材料の具体的なものとしては、タイヤトレッド、タイヤサイドウォールなどの材料があげられる。これらの中では、タイヤトレッドの材料（原料）として用いるのが最も好ましく、この場合本発明のゴム組成物の特性が最も効果的に発揮され、優れた制
5 動性と優れた燃費性能とが両立し、さらに耐候性、耐オゾン性などにも優れたタイヤを得ることができる。

本発明のタイヤ用ゴム材料は前記本発明の非共役環状ポリエン系共重合体（A）を含むものであり、非共役環状ポリエン系共重合体（A）だけからなっているいてもよいし、他のゴムや添加剤などが含まれていてもよい。本発明のタイヤ用
1 0 ゴム材料中の前記非共役環状ポリエン系共重合体（A）の含有量は3重量%以上、好ましくは5～90重量%であるのが望ましい。本発明のタイヤ用ゴム材料は優れた制動性と優れた燃費性能とが両立しているほか、ゴム弾性、機械強度、耐候性、耐オゾン性、硬度などにも優れている。タイヤ用ゴム材料の具体的なものとしては、前記と同じものがあげられる。

また本発明のタイヤ用ゴム材料は前記本発明のゴム組成物を含むものであり、本発明のゴム組成物だけからなっているいてもよいし、他のゴムや添加剤などが含まれていてもよい。本発明のタイヤ用ゴム材料中の本発明のゴム組成物の含有量は3重量%以上、好ましくは5～90重量%であるのが望ましい。本発明のタイヤ
1 5 用ゴム材料は優れた制動性と優れた燃費性能とが両立しているほか、ゴム弾性、
2 0 機械強度、耐候性、耐オゾン性、硬度などにも優れている。タイヤ用ゴム材料の具体的なものとしては、前記と同じものがあげられる。

本発明のタイヤトレッドは前記本発明のタイヤ用ゴム材料から得られるものであり、本発明のタイヤ用ゴム材料だけから得られるものであってもよいし、他のゴムや添加剤などが含まれていてもよい。本発明のタイヤトレッドの本発明のタ
2 5 イヤ用ゴム材料の含有量は3重量%以上、好ましくは5～90重量%であるのが望ましい。本発明のゴム組成物またはタイヤ用ゴム材料を加硫して得られるタイ

ヤトレッドは優れた制動性と優れた燃費性能とが両立し、さらに耐候性、耐オゾン性などにも優れている。

本発明のタイヤは前記本発明のタイヤトレッドを備えたタイヤである。本発明のタイヤは優れた制動性と優れた燃費性能とが両立し、さらに耐候性、耐オゾン性などにも優れている。

以上の通り、本発明の非共役環状ポリエン系共重合体は新規な共重合体であり、タイヤ用ゴム材料の原料などとして有用である。

本発明のゴム組成物は、特定の物性を有する非共役環状ポリエン系共重合体およびジエン系ゴムを特定の割合で含有しているので、優れた制動性と優れた燃費性能とが両立したタイヤを得ることができる。

本発明のタイヤ用ゴム材料は上記非共役環状ポリエン系共重合体またはゴム組成物を含有しているので、優れた制動性と優れた燃費性能とが両立しているほか、ゴム弾性、機械強度、耐候性、耐オゾン性、硬度などにも優れている。

本発明のタイヤトレッドは上記タイヤ用ゴム材料から得られるので、優れた制動性と優れた燃費性能とが両立しているとともに、耐候性、耐オゾン性などにも優れている。

本発明のタイヤは上記タイヤトレッドを備えているので、優れた制動性と優れた燃費性能とが両立しているとともに、耐候性、耐オゾン性などにも優れている。

2 0 発明を実施するための最良の形態

次に本発明の実施例について説明する。

実施例 1

〔非共役環状ポリエン系共重合体の合成〕

十分に窒素置換した 2 liter のステンレス (SUS) 製オートクレーブに、不純物を除去したヘプタン 970 ml および ENB 30 ml を 23℃ で仕込み、この SUS 製オートクレーブを 50℃ まで加熱し、50℃ となったところで、全

圧が 0.78 MPa (8 kgf/cm^2 、ゲージ圧) となるようエチレンで加圧した。次に 1.0 mmol のトリイソブチルアルミニウムを圧入した。続いて、予め 23°C で調製したラセミーイソプロピリデンビス (1-インデニル) ジルコニウムジクロリド/メチルアルミノキサンのトルエン溶液 (Zr 濃度: 0.001 mmol/ml 、 Al 濃度: 0.5 mmol/ml) 5 ml をオートクレーブに

5 圧入した。なおメチルアルミノキサンは東ソーアクゾ (株) の製品を用いた。

ラセミーイソプロピリデンビス (1-インデニル) ジルコニウムジクロリド/メチルアルミノキサンのトルエン溶液圧入後 10 分間、重合を行った。圧力はエチレン加圧により圧入直後の圧力を維持した。規定時間後オートクレーブにメタ

10 ノール 3 ml を窒素で圧入し、重合を停止した。

この結果、エチレン含量 $87.6 \text{ mol}\%$ 、ENB 含量 $12.4 \text{ mol}\%$ 、極限粘度 $[\eta] 1.1 \text{ dl/g}$ 、ヨウ素価 80 のエチレン・ENB 共重合体が 28 g 得られた。またこの共重合体の動的粘弾性測定から求めた T_g は 13°C であった。結果を表 1 に示す。

1 5 実施例 2

ENB の仕込量を変更した以外は実施例 1 と同様に合成を行った。結果を表 1 に示す。

実施例 3

〔非共役環状ポリエン系共重合体の合成〕

2 0 十分に窒素置換した 2 liter のステンレス (SUS) 製オートクレーブに、不純物を除去したヘプタン 950 ml および ENB 50 ml を 23°C で仕込み、この SUS 製オートクレーブを 80°C まで加熱し、 80°C となったところで、水素を 70 Nm l 添加し、全圧が 0.78 MPa (8 kgf/cm^2 、ゲージ圧) となるようエチレンで加圧した。次に先ず 0.35 mmol のトリイソブチルアル

2 5 ミニウムを圧入した。続いて、 0.002 mmol/ml 濃度の (t-ブチルアミド) ジメチル (テトラメチルー η^5 -シクロペンタジエニル) シランチタンジク

ロリドのヘキサン溶液 1. 5 ml (0. 003 mmol)、および 0. 004 mmol/ml 濃度の $(C_6H_5)_3CB(C_6F_5)_4$ のヘキサンスラリー 5 ml (0. 02 mmol) をそれぞれ個別に圧入した。

(C_6H_5)₃CB(C_6F_5)₄ 圧入後 3 分間、重合を行った。圧力はエチレン加圧により圧入直後の圧力を維持した。規定時間後オートクレーブにメタノール 3 ml を窒素で圧入し、重合を停止した。

この結果、エチレン含量 88. 2 mol%、ENB 含量 11. 8 mol%、極限粘度 $[\eta]$ 1. 2 dl/g、ヨウ素価 76 のエチレン・ENB 共重合体が 15 g 得られた。またこの共重合体の動的粘弾性測定から求めた T_g は 12℃であった。結果を表 1 に示す。

実施例 4

〔非共役環状ポリエン系共重合体の合成〕

十分に窒素置換した 2 liter のステンレス (SUS) 製オートクレーブに、不純物を除去したヘプタン 990 ml および ENB 10 ml を 23℃ で仕込み、この SUS 製オートクレーブを 30℃ まで加熱し、30℃ となったところで、水を 100 Nml 添加し、全圧が 0. 59 MPa (6 kgf/cm²、ゲージ圧) となるようエチレンで加圧した。次に先ず 1. 0 mmol のエチルアルミニウムセスキクロリドを圧入した。続いて、0. 01 mmol/ml のジクロロエトキシバナジウムオキシドのヘキサン溶液 10 ml (0. 1 mmol) を圧入した。

ジクロロエトキシバナジウムオキシドのヘキサン溶液圧入後 2 分間、重合を行った。圧力はエチレン加圧により圧入直後の圧力を維持した。規定時間後オートクレーブにメタノール 10 ml を窒素で圧入し、重合を停止した。

この結果、エチレン含量 87. 1 mol%、ENB 含量 12. 9 mol%、極限粘度 $[\eta]$ 1. 3 dl/g、ヨウ素価 82 のエチレン・ENB 共重合体が 7 g 得られた。またこの共重合体の動的粘弾性測定から求めた T_g は 14℃であった。結果を表 1 に示す。

実施例 5

〔非共役環状ポリエン系共重合体の合成〕

十分に窒素置換した 2 liter のステンレス (SUS) 製オートクレーブに、不純物を除去したヘプタン 860 ml および ENB 40 ml を 23℃ で仕込み、この SUS 製オートクレーブを 80℃ まで加熱し、80℃ となったところで、水素を 20 Nm l 添加し、続いてプロピレンを 0.25 MPa (2.5 kgf/cm²、ゲージ圧) まで供給し最後に全圧が 0.59 MPa (6 kgf/cm²、ゲージ圧) となるようエチレンで加圧した。次に先ず 0.35 mmol のトリイソブチルアルミニウムを圧入した。続いて、0.002 mmol/ml 濃度の (t-ブチルアミド) ジメチル (テトラメチル- η^5 -シクロペンタジエニル) シランチタンジクロリドのヘキサン溶液 1.5 ml (0.003 mmol)、および 0.004 mmol/ml 濃度の (C₆H₅)₃CB(C₆F₅)₄ のトルエン溶液 2.5 ml (0.01 mmol) をそれぞれ個別に圧入した。

(C₆H₅)₃CB(C₆F₅)₄ 圧入後 10 分間、重合を行った。圧力はエチレン加圧により圧入直後の圧力を維持した。規定時間後オートクレーブにメタノール 3 ml を窒素で圧入し、重合を停止した。

この結果、エチレン含量 49.6 mol%、プロピレン含量 43.4 mol%、ENB 含量 7.0 mol%、極限粘度 [η] 1.1 dl/g、ヨウ素価 64 のエチレン・プロピレン・ENB 共重合体が 39.7 g 得られた。またこの共重合体の動的粘弾性測定から求めた T_g は -18℃ であった。結果を表 2 に示す。

実施例 6

〔非共役環状ポリエン系共重合体の合成〕

十分に窒素置換した 2 liter のステンレス (SUS) 製オートクレーブに、不純物を除去したヘプタン 836.7 ml、ENB 50 ml およびジメチルデカトリエン (DMDT) 13.3 ml を 23℃ で仕込み、この SUS 製オートクレーブを 80℃ まで加熱し、80℃ となったところで、プロピレンを 0.25 MPa

(2.5 kgf/cm²、ゲージ圧)まで供給し続いて全圧が0.59 MPa (6 kgf/cm²、ゲージ圧)となるようエチレンで加圧した。次に先ず0.7 mmolのトリイソブチルアルミニウムを圧入した。続いて、0.002 mmol/ml濃度の(t-ブチルアミド)ジメチル(テトラメチル- η^5 -シクロペンタジエニル)シランチタンジクロリドのヘキサン溶液2.0 ml(0.004 mmol)、および0.004 mmol/ml濃度の(C₆H₅)₃CB(C₆F₅)₄のトルエン溶液2.5 ml(0.01 mmol)をそれぞれ個別に圧入した。

(C₆H₅)₃CB(C₆F₅)₄圧入後30分間、重合を行った。圧力はエチレン加圧により圧入直後の圧力を維持した。規定時間後オートクレーブにメタノール3 mlを窒素で圧入し、重合を停止した。

この結果、エチレン含量57.8 mol%、プロピレン含量34.1 mol%、ENB含量6.8 mol%、DMDT含量1.3 mol%、極限粘度 $[\eta]$ 1.1 dl/g、ヨウ素価73のエチレン・プロピレン・ENB・DMDT共重合体が17.0 g得られた。結果を表2に示す。

1 5

2 0

2 5

表 1

	実施例 1	実施例 2	実施例 3	実施例 4
5 ENB仕込量 (m l)	3 0	6 0	5 0	1 0
重合体中の組成				
エチレン (m o l %)	8 7 . 6	8 1 . 5	8 8 . 2	8 7 . 1
1 0 ENB (m o l %)	1 2 . 4	1 8 . 5	1 1 . 8	1 2 . 9
物性				
[η] (dl / g) * 1	1 . 1	1 . 1	1 . 2	1 . 3
T g (°C) * 2	1 3	2 6	1 2	1 4
1 5 ヨウ素価	8 0	1 0 4	7 6	8 2

2 0

2 5

表 2

	実施例 5	実施例 6
重合体中の組成		
エチレン (mol %)	49.6	57.8
プロピレン (mol %)	43.4	34.1
ENB (mol %)	7.0	6.8
DMDT (mol %)	—	1.3
物性		
$[\eta]$ (dl/g) *1	1.1	1.1
Tg (°C) *2	-18	-19
ヨウ素価 (g/100g)	64	73

表 1 および表 2 の注

*1 $[\eta]$: 極限粘度 $[\eta]$ 、135℃デカリン中で測定

*2 Tg : ゴム組成物から幅10mm、厚さ2mm、長さ30mmの短冊状サンプルを成形し、このサンプルを用い、レオメトリック社製のRDSIIを使用して、周波数=10Hz、歪み=0.1%、昇温速度=2℃/分で動的粘弾性の測定を行い、減衰率 ($\tan \delta$) のピーク温度をTgとした。

実施例 7

表 3 に示す組成で各成分を用いて、オープンロール (前ロール/後ロール=60/60℃、16/18rpm) で混練し、未加硫の配合ゴムを得た。この未加硫の配合ゴムを160℃に加熱されたプレスにより20分間加熱して加硫シートを作製し、下記の試験を行った。結果を表 4 に示す。

表 3 配合量の単位：重量部

		実施例 7
5	実施例 1 の共重合体 * 1	1 0
	S B R * 2	9 0
	亜鉛華	5
	ステアリン酸	1
	H A F カーボンブラック * 3	5 0
1 0	ナフテン系オイル * 4	5
	加硫促進剤 C B Z * 5	0 . 5
	加硫促進剤 D P G * 6	1 . 0
	硫黄	2 . 0

1 5 * 1 実施例 1 の共重合体：表 1 参照

* 2 S B R：スチレン・ブタジエンゴム、ニッポール 1 5 0 2（商標）、日本ゼオン（株）製、ヨウ素価＝3 5 7

* 3 H A F カーボンブラック：H A F 旭 # 7 0（商標）、旭カーボン社製

* 4 ナフテン系オイル：サンセン 4 2 4 0（商標）、日本サン石油社製

2 0 * 5 加硫促進剤 C B Z：サンセラー C M（商標）、三新化学社製

* 6 加硫促進剤 D P G：サンセラー D（商標）、三新化学社製

比較例 1

実施例 7 において非共役環状ポリエン系共重合体を用いないで、S B R を 1 0 0 重量部用いた以外は実施例 7 と同様に行った。結果を表 4 に示す。

2 5

表 4

		実施例 7	比較例 1
5	T _B (MPa) * 1	21	25
	E _B (%) * 2	470	470
	HS (JIS A) * 3	63	61
	耐オゾン性 * 4	無変化	C-4
	tan δ (0℃) * 5	0.23	0.17
10	tan δ (50℃) * 5	0.15	0.16

* 1 T_B : 破断点強度、JIS K6301

* 2 E_B : 破断点伸び、JIS K6301

* 3 HS (JIS A) : 硬さ

15 * 4 耐オゾン性 : JIS K 6301に基づき40℃、オゾン濃度50 ppm、24時間の条件で測定した。(i) 亀裂の数、(ii) 亀裂の大きさおよび深さを次の評価基準で判定し、(i) と (ii) とを組み合わせて劣化状態を記録した。

(i) 亀裂の数

20 A : 亀裂少数

B : 亀裂多数

C : 亀裂無数

(ii) 亀裂の大きさおよび深さ

1 : 肉眼で見えないものが10倍の拡大鏡では確認できるもの

25 2 : 肉眼で確認できるもの

3 : 亀裂が深く比較的大きいもの (1mm未満)

4 : 亀裂が深く大きいもの (1 mm 以上 3 mm 未満)

5 : 3 mm 以上の亀裂または切断を起こしそうなもの

* 5 $\tan \delta$: 0℃におけるゴム組成物の $\tan \delta$ (減衰率) をタイヤの制動性の指標とした。0℃における $\tan \delta$ が大きいほど制動性が良くなる。また

5 50℃におけるゴム組成物の $\tan \delta$ (減衰率) を車の燃費の指標とした。50℃における $\tan \delta$ が小さいほど燃費が良くなる。なお、 $\tan \delta$ (減衰率) はゴム組成物から幅 10 mm、厚さ 2 mm、長さ 30 mm の短冊状のサンプル成形し、このサンプルを用いて、レオメトリック社製の RDS-II により、1 Hz (6.28 rad/sec) の条件で粘弾性の温度分散を測定した。

1 0 実施例 8

表 5 に示す組成で各成分を用いて、オープンロール (前ロール/後ロール = 60/60℃、16/18 rpm) で混練し、未加硫の配合ゴムを得た。この未加硫の配合ゴムを 160℃に加熱されたプレスにより 20 分間加熱して加硫シートを作製し、下記の試験を行った。結果を表 6 に示す。

1 5 表 5 配合量の単位 : 重量部

		実施例 8
2 0	実施例 5 の共重合体 * 1	1 0
	S B R * 2	9 0
	亜鉛華	3
	ステアリン酸	1
	H A F カーボンブラック * 3	5 0
	加硫促進剤 C B Z * 4	0. 5
2 5	硫黄	1. 7 5

* 1 実施例 5 の共重合体：表 1 参照

* 2 S B R：スチレン・ブタジエンゴム、ニッポール 1 5 0 2（商標）、日本ゼオン（株）製、ヨウ素価＝3 5 7

* 3 H A Fカーボンブラック：H A F 旭 # 7 0（商標）、旭カーボン社製

5 * 4 加硫促進剤 C B Z：サンセラー C M（商標）、三新化学社製

比較例 2

実施例 8 において非共役環状ポリエン系共重合体を用いないで、S B R を 1 0 0 重量部用いた以外は実施例 8 と同様に行った。結果を表 6 に示す。

表 6

1 0

		実施例 8	比較例 2
T _B (M P a)	* 1	2 6 . 7	2 8 . 1
E _B (%)	* 2	3 9 0	3 6 0
1 5 HA (S H O R E A)	* 3	7 0	7 0
t a n δ (0℃)	* 4	0 . 2 1 1	0 . 1 6 2
t a n δ (6 0℃)	* 4	0 . 1 4 1	0 . 1 3 4

* 1 T_B：破断点強度、J I S K 6 3 0 1

2 0

* 2 E_B：破断点伸び、J I S K 6 3 0 1

* 3 H A (S H O R E A)：硬さ

2 5

* 4 t a n δ：0℃におけるゴム組成物の t a n δ（減衰率）をタイヤの制動性の指標とした。0℃における t a n δ が大きいほど制動性が良くなる。また 6 0℃におけるゴム組成物の t a n δ（減衰率）を車の燃費の指標とした。6 0℃における t a n δ が小さいほど燃費が良くなる。なお、t a n δ（減衰率）はゴム組成物から幅 1 0 m m、厚さ 2 m m、長さ 3 0 m m の短冊状のサンプル成形

し、このサンプルを用いて、レオメトリック社製のRDS-IIにより、歪み0.05%、周波数10Hzの条件で粘弾性の温度分散を測定した。

産業上の利用可能性

- 5 以上のように、本発明の非共役環状ポリエン系共重合体およびゴム組成物は、タイヤ用ゴム材料、タイヤトレッドおよびタイヤなどの原料として好適に利用することができる。

10

15

20

25

請求の範囲

1. α -オレフィン (A 1) に由来する構造単位、および非共役環状ポリエン (A 2) に由来する構造単位を含むランダム共重合体であって、

- 5 α -オレフィン (A 1) に由来する構造単位の含有量が 93 ~ 70 モル%、非共役環状ポリエン (A 2) に由来する構造単位の含有量が 7 ~ 30 モル%、135℃デカリン中で測定した極限粘度 $[\eta]$ が 0.01 ~ 2.0 dl/g、ガラス転移温度 (T_g) が 40℃以下、ヨウ素価が 50 ~ 150 である非共役環状ポリエン系共重合体。

- 10 2. α -オレフィン (A 1) に由来する構造単位、非共役環状ポリエン (A 2) に由来する構造単位、および非共役鎖状ポリエン (A 3) に由来する構造単位を含むランダム共重合体であって、

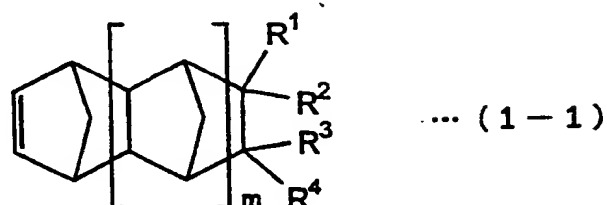
- 15 α -オレフィン (A 1) に由来する構造単位の含有量が 97.9 ~ 55 モル%、非共役環状ポリエン (A 2) に由来する構造単位の含有量が 2 ~ 30 モル%、非共役鎖状ポリエン (A 3) に由来する構造単位の含有量が 0.1 ~ 15 モル%、135℃デカリン中で測定した極限粘度 $[\eta]$ が 0.01 ~ 2.0 dl/g、ガラス転移温度 (T_g) が 40℃以下、ヨウ素価が 5 ~ 150 である非共役環状ポリエン系共重合体。

- 20 3. α -オレフィン (A 1) に由来する構造単位が少なくともエチレンに由来する構造単位を含み、エチレンに由来する構造単位/炭素数 3 以上の α -オレフィンに由来する構造単位のモル比が 100/0 ~ 1/99 である請求の範囲第 1 項または第 2 項記載の非共役環状ポリエン系共重合体。

- 25 4. α -オレフィン (A 1) に由来する構造単位が少なくともエチレンに由来する構造単位を含み、エチレンに由来する構造単位/炭素数 3 以上の α -オレフィンに由来する構造単位のモル比が 100/0 ~ 50/50 である請求の範囲第 1 項または第 2 項記載の非共役環状ポリエン系共重合体。

5. 非共役環状ポリエン (A 2) が下記式 (1-1) で表される非共役環状ポリエンである請求の範囲第 1 項ないし第 4 項のいずれかに記載の非共役環状ポリエン系共重合体。

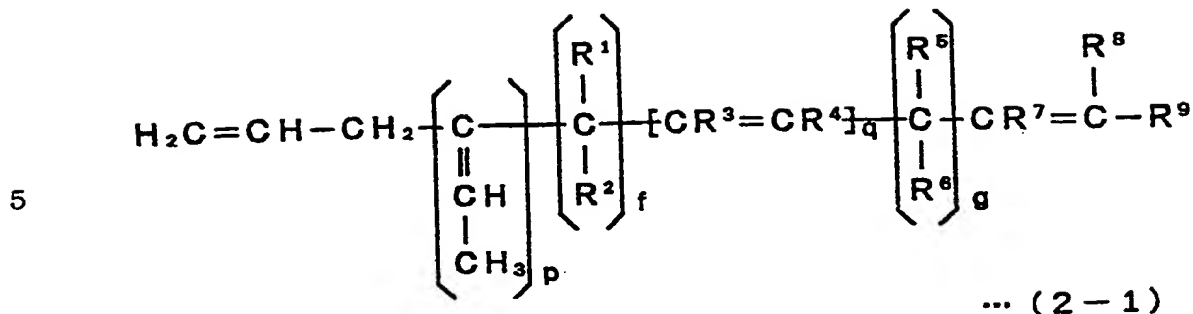
5



- 1 0 [式 (1-1) 中、 m は 0 ~ 2 の整数であり、 $R^1 \sim R^4$ は、それぞれ独立に、水素原子、ハロゲン原子および炭化水素基よりなる群から選ばれる原子または基を表し、炭化水素基は二重結合を有していてもよく、また $R^1 \sim R^4$ は互いに結合して単環または多環を形成していてもよく、かつこの単環または多環は二重結合を有していてもよく、また R^1 と R^2 とで、または R^3 と R^4 とでアルキリデン基を
- 1 5 形成していてもよく、また R^1 と R^3 とが、または R^2 と R^4 とが互いに結合して二重結合を形成していてもよい。ただし、 $R^1 \sim R^4$ が互いに結合して形成される単環または多環が二重結合を有さない場合、 R^1 と R^2 とで、または R^3 と R^4 とでアルキリデン基が形成されない場合、ならびに R^1 と R^3 とが、または R^2 と R^4 とが互いに結合して二重結合が形成されない場合は、 $R^1 \sim R^4$ の少なくとも 1 つは二
- 2 0 重結合を 1 個以上有する不飽和の炭化水素基である。]

6. 非共役鎖状ポリエン (A 3) が下記式 (2-1) で表される非共役鎖状ポリエンである請求の範囲第 2 項ないし第 5 項のいずれかに記載の非共役環状ポリエン系共重合体。

2 5



〔式(2-1)中、pおよびqは0または1(ただしpとqとは同時に0ではない)、fは0~5の整数(ただしpとqの両方が1の場合fは0ではない)、gは1~6の整数、R¹、R²、R³、R⁴、R⁵、R⁶およびR⁷はそれぞれ独立して水素原子または炭素数1~3のアルキル基、R⁸は炭素数1~3のアルキル基、R⁹は水素原子、炭素数1~3のアルキル基または-(CH₂)_n-CR¹⁰=C(R¹¹)R¹²で表される基(ここでnは1~5の整数、R¹⁰およびR¹¹はそれぞれ独立して水素原子または炭素数1~3のアルキル基、R¹²は炭素数1~3のアルキル基である)である(ただしpとqの両方が1の場合、R⁹は水素原子または炭素数1~3のアルキル基である)。〕

7. (A) α-オレフィン(A1)に由来する構造単位、および非共役環状ポリエン(A2)に由来する構造単位を含むランダム共重合体であって、

α-オレフィン(A1)に由来する構造単位の含有量が93~70モル%、非共役環状ポリエン(A2)に由来する構造単位の含有量が7~30モル%、135℃デカリン中で測定した極限粘度[η]が0.01~2.0dl/g、ガラス転移温度(T_g)が40℃以下、ヨウ素価が50~150である非共役環状ポリエン系共重合体と、

(B) ジエン系ゴムと

を重量比で、非共役環状ポリエン系共重合体(A)/ジエン系ゴム(B)=6

0/40~0.1/99.9の割合で含む

ゴム組成物。

8. (A) α -オレフィン (A1) に由来する構造単位、非共役環状ポリエン (A2) に由来する構造単位、および非共役鎖状ポリエン (A3) に由来する構造単位を含むランダム共重合体であって、

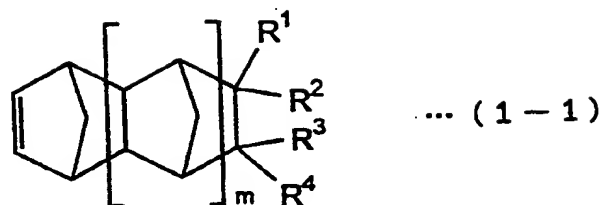
α -オレフィン (A1) に由来する構造単位の含有量が97.9~55モル%、非共役環状ポリエン (A2) に由来する構造単位の含有量が2~30モル%、非共役鎖状ポリエン (A3) に由来する構造単位の含有量が0.1~15モル%、135℃デカリン中で測定した極限粘度 $[\eta]$ が0.01~20dl/g、ガラス転移温度(T_g)が40℃以下、ヨウ素価が5~150である非共役環状ポリエン系共重合体と

(B) ジエン系ゴムとを重量比で、非共役環状ポリエン系共重合体(A)/ジエン系ゴム(B)=60/40~0.1/99.9の割合で含む
ゴム組成物。

9. α -オレフィン (A1) に由来する構造単位が少なくともエチレンに由来する構造単位を含み、エチレンに由来する構造単位/炭素数3以上の α -オレフィンに由来する構造単位のモル比が100/0~1/99である請求の範囲第7項または第8項記載のゴム組成物。

10. α -オレフィン (A1) に由来する構造単位が少なくともエチレンに由来する構造単位を含み、エチレンに由来する構造単位/炭素数3以上の α -オレフィンに由来する構造単位のモル比が100/0~50/50である請求の範囲第7項または第8項記載のゴム組成物。

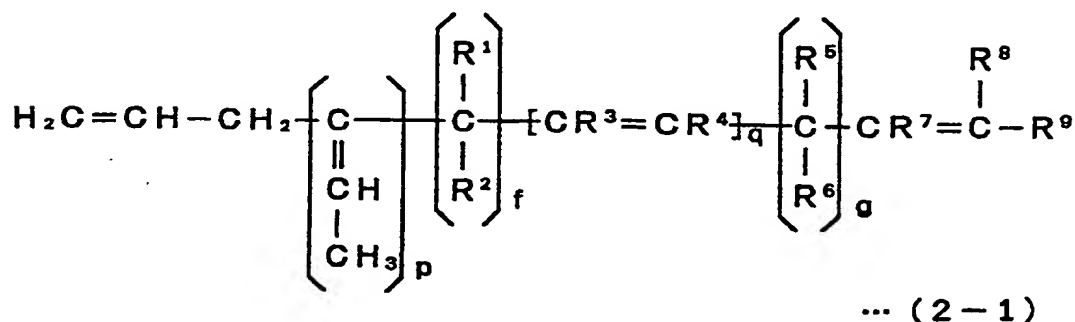
11. 非共役環状ポリエン (A2) が下記式(1-1)で表される非共役環状ポリエンである請求の範囲第7項ないし第10項のいずれかに記載のゴム組成物。



5

〔式(1-1)中、 m は0～2の整数であり、 $R^1 \sim R^4$ は、それぞれ独立に、水素原子、ハロゲン原子および炭化水素基よりなる群から選ばれる原子または基を表し、炭化水素基は二重結合を有していてもよく、また $R^1 \sim R^4$ は互いに結合して単環または多環を形成していてもよく、かつこの単環または多環は二重結合を有していてもよく、また R^1 と R^2 とで、または R^3 と R^4 とでアルキリデン基を形成していてもよく、また R^1 と R^3 とが、または R^2 と R^4 とが互いに結合して二重結合を形成していてもよい。ただし、 $R^1 \sim R^4$ が互いに結合して形成される単環または多環が二重結合を有さない場合、 R^1 と R^2 とで、または R^3 と R^4 とでアルキリデン基が形成されない場合、ならびに R^1 と R^3 とが、または R^2 と R^4 とが互いに結合して二重結合が形成されない場合は、 $R^1 \sim R^4$ の少なくとも1つは二重結合を1個以上有する不飽和の炭化水素基である。〕

12. 非共役鎖状ポリエン(A3)が下記式(2-1)で表される非共役鎖状ポリエンである請求の範囲第8項ないし第11項のいずれかに記載のゴム組成物。



20

25

[式(2-1)中、 p および q は0または1(ただし p と q とは同時に0ではない)、 f は0～5の整数(ただし p と q の両方が1の場合 f は0ではない)、 g は1～6の整数、 R^1 、 R^2 、 R^3 、 R^4 、 R^5 、 R^6 および R^7 はそれぞれ独立して水素原子または炭素数1～3のアルキル基、 R^8 は炭素数1～3のアルキル基、 R^9 は水素原子、炭素数1～3のアルキル基または $-(CH_2)_n-CR^{10}=C(R^{11})R^{12}$ で表される基(ここで n は1～5の整数、 R^{10} および R^{11} はそれぞれ独立して水素原子または炭素数1～3のアルキル基、 R^{12} は炭素数1～3のアルキル基である)である(ただし p と q の両方が1の場合、 R^9 は水素原子または炭素数1～3のアルキル基である)。]

1 0 1 3. 請求の範囲第1項ないし第6項のいずれかに記載の非共役環状ポリエン系共重合体を含むタイヤ用ゴム材料。

1 4. 請求の範囲第7項ないし第12項のいずれかに記載のゴム組成物を含むタイヤ用ゴム材料。

1 5 1 5. 請求の範囲第13項または第14項記載のタイヤ用ゴム材料から得られるタイヤトレッド。

1 6. 請求の範囲第15項記載のタイヤトレッドを備えたタイヤ。

2 0

2 5

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.

PCT/JP00/05330

A. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER

Int.Cl⁷ C08F210/02, C08L23/08, B60C1/00

According to International Patent Classification (IPC) or to both national classification and IPC

B. FIELDS SEARCHED

Minimum documentation searched (classification system followed by classification symbols)

Int.Cl⁷ C08F210/02, C08L23/08, B60C1/00

Documentation searched other than minimum documentation to the extent that such documents are included in the fields searched

Electronic data base consulted during the international search (name of data base and, where practicable, search terms used)

C. DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT

Category*	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
X A	WO, 96/11983, A1 (EXXOM CHEMICAL PATENTS INC.), 25 April, 1996 (25.04.96), Claims, page 4, line 7-10 & EP, 785969, A & US, 5723545, A & US, 5763532, A & JP, 10-507478, A & EP, 785969, B1 & DE, 69518250, E	1, 3, 4, 5 2, 6-16
X A	JP, 6-228380, A (Mitsui Petrochemical Ind. Ltd.), 16 August, 1994 (16.08.94), entire specification & JP, 6228242, A & JP, 6228243, A & EP, 608903, A1 & EP, 608903, B1 & CA, 2114480, A & DE, 69417598, E & KR, 132760, B1 & KR, 132729, B1	1, 3, 4, 5 2, 6-16
X A	JP, 5-271487, A (Idemitsu Kosan Co., Ltd.), 19 October, 1993 (19.10.93), Claims; Par. Nos. 0007 to 0021; example (Family: none)	1, 3, 4, 5 2, 6-16
X A	JP, 5-51413, A (Idemitsu Kosan Co., Ltd.), 02 March, 1993 (02.03.93), Claims; Par. Nos. 0007 to 0020; example (Family: none)	1, 3, 4, 5 2, 6-16

☒ Further documents are listed in the continuation of Box C.
 ☐ See patent family annex.

* Special categories of cited documents:	"I" later document published after the international filing date or priority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the invention
"A" document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance	"X" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered novel or cannot be considered to involve an inventive step when the document is taken alone
"E" earlier document but published on or after the international filing date	"Y" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered to involve an inventive step when the document is combined with one or more other such documents, such combination being obvious to a person skilled in the art
"L" document which may throw doubts on priority claim(s) or which is cited to establish the publication date of another citation or other special reason (as specified)	"&" document member of the same patent family
"O" document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means	
"P" document published prior to the international filing date but later than the priority date claimed	

Date of the actual completion of the international search 01 November, 2000 (01.11.00)	Date of mailing of the international search report 14 November, 2000 (14.11.00)
Name and mailing address of the ISA/ Japanese Patent Office	Authorized officer
Facsimile No.	Telephone No.

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.

PCT/JP00/05330

C (Continuation). DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT

Category*	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
X A	JP, 6-228378, A (Mitsui Petrochemical Ind. Ltd.), 16 August, 1994 (16.08.94), entire specification (Family: none)	2,3,4,5,6 1,7-16
X A	JP, 6-228242, A (Mitsui Petrochemical Ind. Ltd.), 16 August, 1994 (16.08.94), entire specification & JP, 6228242, A & JP, 6228243, A & EP, 608903, A1 & EP, 608903, B1 & CA, 2114480, A & DE, 69417598, E & KR, 132760, B1 & KR, 132729, B1	2,3,4,5,6 1,7-16
X A	JP, 6-41364, A (Mitsui Petrochemical Ind. Ltd.), 15 February, 1994 (15.02.94), entire specification & WO, 93/24567, A1 & JP, 5-320257, A & EP, 597119, A1 & US, 5567776, A & US, 5567777, A & KR, 142817, B1 & KR, 142690, B1	2,3,4,5,6 1,7-16

A. 発明の属する分野の分類 (国際特許分類 (IPC))

Int. Cl⁷ C08F210/02, C08L23/08, B60C1/00

B. 調査を行った分野

調査を行った最小限資料 (国際特許分類 (IPC))

Int. Cl⁷ C08F210/02, C08L23/08, B60C1/00

最小限資料以外の資料で調査を行った分野に含まれるもの

国際調査で使用した電子データベース (データベースの名称、調査に使用した用語)

C. 関連すると認められる文献

引用文献の カテゴリー*	引用文献名 及び一部の箇所が関連するときは、その関連する箇所の表示	関連する 請求の範囲の番号
X	WO, 96/11983, A1 (EXXOM CHEMICAL PATENTS INC.) 25. 4月. 1996 (25. 04. 96), CLAIMS, page4 line7-10	1, 3, 4, 5
A	& EP, 785969, A & US, 5723545, A & US, 5763532, A & JP, 10-507478, A & EP, 785969, B1 & DE, 69518250, E	2, 6-16

☒ C欄の続きにも文献が列挙されている。☐ パテントファミリーに関する別紙を参照。

* 引用文献のカテゴリー

「A」 特に関連のある文献ではなく、一般的技術水準を示すもの
「E」 国際出願日前の出願または特許であるが、国際出願日以後に公表されたもの
「L」 優先権主張に疑義を提起する文献又は他の文献の発行日若しくは他の特別な理由を確立するために引用する文献 (理由を付す)
「O」 口頭による開示、使用、展示等に言及する文献
「P」 国際出願日前で、かつ優先権の主張の基礎となる出願

の日の後に公表された文献

「T」 国際出願日又は優先日後に公表された文献であって出願と矛盾するものではなく、発明の原理又は理論の理解のために引用するもの
「X」 特に関連のある文献であって、当該文献のみで発明の新規性又は進歩性がないと考えられるもの
「Y」 特に関連のある文献であって、当該文献と他の1以上の文献との、当業者にとって自明である組合せによって進歩性がないと考えられるもの
「&」 同一パテントファミリー文献

国際調査を完了した日

01. 11. 00

国際調査報告の発送日

14. 11. 00

国際調査機関の名称及びあて先

日本国特許庁 (ISA/JP)

郵便番号 100-8915

東京都千代田区霞が関三丁目4番3号

特許庁審査官 (権限のある職員)

三谷 祥子

印

4 J

9362

電話番号 03-3581-1101 内線 6832

C (続き) . 関連すると認められる文献		
引用文献の カテゴリー*	引用文献名 及び一部の箇所が関連するときは、その関連する箇所の表示	関連する 請求の範囲の番号
X	JP, 6-228380, A(三井石油化学工業株式会社) 16. 8月. 1994 (16. 08. 94), 全明細書	1, 3, 4, 5
A	& JP, 6228242, A & JP, 6228243, A & EP, 608903, A1 & EP, 608903, B1 & CA, 2114480, A & DE, 69417598, E & KR, 132760, B1 & KR, 132729, B1	2, 6-16
X	JP, 5-271487, A(出光興産株式会社) 19. 10月. 1993(19. 10. 93), 特許請求の範囲, 0007-0021段落, 実施例(ファミリーなし)	1, 3, 4, 5 2, 6-16
A		
X	JP, 5-51413, A(出光興産株式会社) 2. 3月. 1993(02. 03. 93), 特許請求の範囲, 0007-0020段落, 実施例(ファミリーなし)	1, 3, 4, 5 2, 6-16
A		
X	JP, 6-228378, A(三井石油化学工業株式会社) 16. 8月. 1994 (16. 08. 94), 全明細書(ファミリーなし)	2, 3, 4, 5, 6 1, 7-16
A		
X	JP, 6-228242, A(三井石油化学工業株式会社) 16. 8月. 1994 (16. 08. 94), 全明細書	2, 3, 4, 5, 6
A	& JP, 6228242, A & JP, 6228243, A & EP, 608903, A1 & EP, 608903, B1 & CA, 2114480, A & DE, 69417598, E & KR, 132760, B1 & KR, 132729, B1	1, 7-16
X	JP, 6-41364, A(三井石油化学工業株式会社) 15. 2月. 1994(15. 02. 94), 全明細書	2, 3, 4, 5, 6
A	& WO, 93/24567, A1 & JP, 5-320257, A & EP, 597119, A1 & US, 5567776, A & US, 5567777, A & KR, 142817, B1 & KR, 142690, B1	1, 7-16

English translation of PCT Application

1/4

PCT REQUEST

09/787890

F-1565

0	For receiving Office use only	
0-1	International Application No.	PCT/JP00/05330
0-2	International Filing Date	09 August 2000
0-3	Name of receiving Office and "PCT International Application"	
0-4	Form - PCT/RO/101 PCT Request	
0-4-1	Prepared using	PCT-EASY Version 2.91 (updated 01.07.2000)
0-5	Petition The undersigned requests that the present international application be processed according to the Patent Cooperation Treaty	
0-6	Receiving Office (specified by the applicant)	Japanese Patent Office (RO/JP)
0-7	Applicant's or agent's file reference	F-1565
I	Title of invention	COPOLYMER BASED ON NON-CONJUGATED CYCLIC POLYENE, RUBBER COMPOSITION AND USE THEREOF
II	Applicant	
II-1	This person is:	applicant only
II-2	Applicant for	all designated States except US
II-4	Name	MITSUI CHEMICALS, INC.
II-5	Address:	2-5, Kasumigaseki 3-chome, Chiyoda-ku, Tokyo 100-6070 Japan
II-6	State of nationality	JP
II-7	State of residence	JP
II-8	Telephone No.	03-3592-4099
II-9	Facsimile No.	03-5251-7335
III-1	Applicant and/or inventor	
III-1-1	This person is:	applicant and inventor
III-1-2	Applicant for	US only
III-1-4	Name (LAST, First)	MURAKAMI, Hidetatsu
III-1-5	Address:	c/o MITSUI CHEMICALS, INC. 1-2, Waki 6-chome, Waki-cho, Kuga-gun, Yamaguchi 740-0061 Japan
III-1-6	State of nationality	JP
III-1-7	State of residence	JP

THIS PAGE BLANK (USPTO)

PCT REQUEST

2/4

F-1565

III-2	Applicant and/or inventor	
III-2-1	This person is:	applicant and inventor
III-2-2	Applicant for	US only
III-2-4	Name (LAST, First)	OKADA, Keiji
III-2-5	Address:	c/o MITSUI CHEMICALS, INC. 1-2, Waki 6-chome, Waki-cho, Kuga-gun, Yamaguchi 740-0061 Japan
III-2-6	State of nationality	JP
III-2-7	State of residence	JP
III-3	Applicant and/or inventor	
III-3-1	This person is:	applicant and inventor
III-3-2	Applicant for	US only
III-3-4	Name (LAST, First)	KAWASAKI, Masaaki
III-3-5	Address:	c/o MITSUI CHEMICALS, INC. 3, Chigusakaigan, Ichihara-shi, Chiba 299-0108 Japan
III-3-6	State of nationality	JP
III-3-7	State of residence	JP
III-4	Applicant and/or inventor	
III-4-1	This person is:	applicant and inventor
III-4-2	Applicant for	US only
III-4-4	Name (LAST, First)	ICHINO, Kotaro
III-4-5	Address:	c/o MITSUI CHEMICALS, INC. 3, Chigusakaigan, Ichihara-shi, Chiba 299-0108 Japan
III-4-6	State of nationality	JP
III-4-7	State of residence	JP
IV-1	Agent or common representative; or address for correspondence The person identified below is hereby/has been appointed to act on behalf of the applicant(s) before the competent International Authorities as:	agent
IV-1-1	Name (LAST, First)	YANAGIHARA, Shigeru
IV-1-2	Address:	Suite 503, Nishishinbashi Chuo Bldg., 15-8, Nishishinbashi 3-chome, Minato-ku, Tokyo 105-0003 Japan
IV-1-3	Telephone No.	03-3436-4700
IV-1-4	Facsimile No.	03-5472-7874
IV-1-5	e-mail	yanagpat@nifty.ne.jp

THIS PAGE BLANK (USPTO)

PCT REQUEST

3/4

F-1565

V	Designation of States		
V-1	Regional Patent (other kinds of protection or treatment, if any, are specified between parentheses after the designation(s) concerned)	EP: DE FR GB	
V-2	National Patent (other kinds of protection or treatment, if any, are specified between parentheses after the designation(s) concerned)	CN KR US	
V-5	Precautionary Designation Statement In addition to the designations made under items V-1, V-2 and V-3, the applicant also makes under Rule 4.9(b) all designations which would be permitted under the PCT except any designation(s) of the State(s) indicated under item V-6 below. The applicant declares that those additional designations are subject to confirmation and that any designation which is not confirmed before the expiration of 15 months from the priority date is to be regarded as withdrawn by the applicant at the expiration of that time limit.		
V-6	Exclusion(s) from precautionary designations	NONE	
VI-1	Priority claim of earlier national application		
VI-1-1	Filing date	10 August 1999 (10.08.1999)	
VI-1-2	Number	Toku-Hei 11-226917	
VI-1-3	Country	JP	
VI-2	Priority document request The receiving Office is requested to prepare and transmit to the International Bureau a certified copy of the earlier application(s) identified above as item(s):	VI-1	
VII-1	International Searching Authority Chosen	Japanese Patent Office (JPO) (ISA/JP)	
VIII	Check list	number of sheets	electronic file(s) attached
VIII-1	Request	5	-
VIII-2	Description	52	-
VIII-3	Claims	6	-
VIII-4	Abstract	1	f221abst. txt
VIII-5	Drawings	0	-
VIII-7	TOTAL	64	
	Accompanying items	paper document(s) attached	electronic file(s) attached
VIII-8	Fee calculation sheet	✓	-
VIII-9	Separate signed power of attorney	✓	-
VIII-16	PCT-EASY diskette	-	diskette
VIII-18	Figure of the drawings which should accompany the abstract		
VIII-19	Language of filing of the international application	Japanese	

THIS PAGE BLANK (USPTO)

PCT REQUEST

F-1565

IX-1	Signature of applicant or agent	
IX-1-1	Name (LAST, First)	YANAGIHARA, Shigeru

FOR RECEIVING OFFICE USE ONLY

10-1	Date of actual receipt of the purported international application	
10-2	Drawings:	
10-2-1	Received	
10-2-2	Not received	
10-3	Corrected date of actual receipt due to later but timely received papers or drawings completing the purported international application	
10-4	Date of timely receipt of the required corrections under PCT Article 11(2)	
10-5	International Searching Authority	ISA/JP
10-6	Transmittal of search copy delayed until search fee is paid	

FOR INTERNATIONAL BUREAU USE ONLY

11-1	Date of receipt of the record copy by the International Bureau	
------	--	--

THIS PAGE BLANK (USPTO)

PATENT COOPERATION TREATY

PCT/JP00/05330

PCT

NOTICE INFORMING THE APPLICANT OF THE COMMUNICATION OF THE INTERNATIONAL APPLICATION TO THE DESIGNATED OFFICES

(PCT Rule 47.1(c), first sentence)

From the INTERNATIONAL BUREAU

To:
YANAGIHARA, Shigeru
Suite 503, Nishishinbashi Chuo
Bldg.
15-8, Nishishinbashi 3-chome
Minato-ku, Tokyo 105-0003
JAPON

RECEIVED

MAR. - 5. 2001

YANAGIHARA
&
ASSOCIATES

Date of mailing (day/month/year) 22 February 2001 (22.02.01)		
Applicant's or agent's file reference F-1565		
IMPORTANT NOTICE		
International application No. PCT/JP00/05330	International filing date (day/month/year) 09 August 2000 (09.08.00)	Priority date (day/month/year) 10 August 1999 (10.08.99)
Applicant MITSUI CHEMICALS, INC. et al		

1. Notice is hereby given that the International Bureau has communicated, as provided in Article 20, the international application to the following designated Offices on the date indicated above as the date of mailing of this Notice:
KR,US

In accordance with Rule 47.1(c), third sentence, those Offices will accept the present Notice as conclusive evidence that the communication of the international application has duly taken place on the date of mailing indicated above and no copy of the international application is required to be furnished by the applicant to the designated Office(s).

2. The following designated Offices have waived the requirement for such a communication at this time:
CN,EP

The communication will be made to those Offices only upon their request. Furthermore, those Offices do not require the applicant to furnish a copy of the international application (Rule 49.1(a-bis)).

3. Enclosed with this Notice is a copy of the international application as published by the International Bureau on 22 February 2001 (22.02.01) under No. WO 01/12686

REMINDER REGARDING CHAPTER II (Article 31(2)(a) and Rule 54.2)

If the applicant wishes to postpone entry into the national phase until 30 months (or later in some Offices) from the priority date, a demand for international preliminary examination must be filed with the competent International Preliminary Examining Authority before the expiration of 19 months from the priority date.

It is the applicant's sole responsibility to monitor the 19-month time limit.

Note that only an applicant who is a national or resident of a PCT Contracting State which is bound by Chapter II has the right to file a demand for international preliminary examination.

REMINDER REGARDING ENTRY INTO THE NATIONAL PHASE (Article 22 or 39(1))

If the applicant wishes to proceed with the international application in the national phase, he must, within 20 months or 30 months, or later in some Offices, perform the acts referred to therein before each designated or elected Office.

For further important information on the time limits and acts to be performed for entering the national phase, see the Annex to Form PCT/IB/301 (Notification of Receipt of Record Copy) and Volume II of the PCT Applicant's Guide.

The International Bureau of WIPO 34, chemin des Colombettes 1211 Geneva 20, Switzerland Facsimile No. (41-22) 740.14.35 Form PCT/IB/308 (July 1996)	Authorized officer J. Zahra Telephone No. (41-22) 338.83.38
---	---

3839714

THIS PAGE BLANK (USPTO)

国際調査報告

(法8条、法施行規則第40、41条)
[PCT18条、PCT規則43、44]

出願人又は代理人 の書類記号 F-1565	今後の手続きについては、国際調査報告の送付通知様式(PCT/ISA/220) 及び下記5を参照すること。		
国際出願番号 PCT/JPO0/05330	国際出願日 (日.月.年) 09.08.00	優先日 (日.月.年) 10.08.99	
出願人(氏名又は名称) 三井化学株式会社			

国際調査機関が作成したこの国際調査報告を法施行規則第41条(PCT18条)の規定に従い出願人に送付する。
この写しは国際事務局にも送付される。

この国際調査報告は、全部で 3 ページである。

☐ この調査報告に引用された先行技術文献の写しも添付されている。

1. 国際調査報告の基礎

a. 言語は、下記に示す場合を除くほか、この国際出願がされたものに基づき国際調査を行った。

☐ この国際調査機関に提出された国際出願の翻訳文に基づき国際調査を行った。

b. この国際出願は、ヌクレオチド又はアミノ酸配列を含んでおり、次の配列表に基づき国際調査を行った。

☐ この国際出願に含まれる書面による配列表

☐ この国際出願と共に提出されたフレキシブルディスクによる配列表

☐ 出願後に、この国際調査機関に提出された書面による配列表

☐ 出願後に、この国際調査機関に提出されたフレキシブルディスクによる配列表

☐ 出願後に提出した書面による配列表が出願時における国際出願の開示の範囲を超える事項を含まない旨の陳述書の提出があった。

☐ 書面による配列表に記載した配列とフレキシブルディスクによる配列表に記録した配列が同一である旨の陳述書の提出があった。

2. ☐ 請求の範囲の一部の調査ができない(第I欄参照)。

3. ☐ 発明の単一性が欠如している(第II欄参照)。

4. 発明の名称は ☒ 出願人が提出したものを承認する。

☐ 次に示すように国際調査機関が作成した。

5. 要約は ☒ 出願人が提出したものを承認する。

☐ 第III欄に示されているように、法施行規則第47条(PCT規則38.2(b))の規定により国際調査機関が作成した。出願人は、この国際調査報告の発送の日から1カ月以内にこの国際調査機関に意見を提出することができる。

6. 要約書とともに公表される図は、

第 _____ 図とする。 ☐ 出願人が示したとおりである。

☒ なし

☐ 出願人は図を示さなかった。

☐ 本図は発明の特徴を一層よく表している。

THIS PAGE BLANK (USPTO)

A. 発明の属する分野の分類 (国際特許分類 (IPC))

Int. Cl⁷ C08F210/02, C08L23/08, B60C1/00

B. 調査を行った分野

調査を行った最小限資料 (国際特許分類 (IPC))

Int. Cl⁷ C08F210/02, C08L23/08, B60C1/00

最小限資料以外の資料で調査を行った分野に含まれるもの

国際調査で使用した電子データベース (データベースの名称、調査に使用した用語)

C. 関連すると認められる文献

引用文献の カテゴリー*	引用文献名 及び一部の箇所が関連するときは、その関連する箇所の表示	関連する 請求の範囲の番号
X	WO, 96/11983, A1 (EXXOM CHEMICAL PATENTS INC.) 25. 4月. 1996 (25. 04. 96), CLAIMS, page4 line7-10	1, 3, 4, 5
A	& EP, 785969, A & US, 5723545, A & US, 5763532, A & JP, 10-507478, A & EP, 785969, B1 & DE, 69518250, E	2, 6-16

☒ C欄の続きにも文献が列挙されている。☐ パテントファミリーに関する別紙を参照。

* 引用文献のカテゴリー

「A」 特に関連のある文献ではなく、一般的技術水準を示すもの

「E」 国際出願日前の出願または特許であるが、国際出願日以後に公表されたもの

「L」 優先権主張に疑義を提起する文献又は他の文献の発行日若しくは他の特別な理由を確立するために引用する文献 (理由を付す)

「O」 口頭による開示、使用、展示等に言及する文献

「P」 国際出願日前で、かつ優先権の主張の基礎となる出願

の日の後に公表された文献

「T」 国際出願日又は優先日後に公表された文献であって出願と矛盾するものではなく、発明の原理又は理論の理解のために引用するもの

「X」 特に関連のある文献であって、当該文献のみで発明の新規性又は進歩性がないと考えられるもの

「Y」 特に関連のある文献であって、当該文献と他の1以上の文献との、当業者にとって自明である組合せによって進歩性がないと考えられるもの

「&」 同一パテントファミリー文献

国際調査を完了した日

01. 11. 00

国際調査報告の発送日

14. 11. 00

国際調査機関の名称及びあて先

日本国特許庁 (ISA/JP)

郵便番号 100-8915

東京都千代田区霞が関三丁目4番3号

特許庁審査官 (権限のある職員)

三谷 祥子

印

4 J

9362

電話番号 03-3581-1101 内線 6832

THIS PAGE BLANK (USPTO)

C (続き) . 関連すると認められる文献		
引用文献の カテゴリー*	引用文献名 及び一部の箇所が関連するときは、その関連する箇所の表示	関連する 請求の範囲の番号
X	JP, 6-228380, A(三井石油化学工業株式会社) 16. 8月. 1994 (16. 08. 94), 全明細書	1, 3, 4, 5
A	& JP, 6228242, A & JP, 6228243, A & EP, 608903, A1 & EP, 608903, B1 & CA, 2114480, A & DE, 69417598, E & KR, 132760, B1 & KR, 132729, B1	2, 6-16
X	JP, 5-271487, A(出光興産株式会社) 19. 10月. 1993(19. 10. 93), 特許請求の範囲, 0007-0021段落, 実施例(ファミリーなし)	1, 3, 4, 5 2, 6-16
A		
X	JP, 5-51413, A(出光興産株式会社) 2. 3月. 1993(02. 03. 93), 特許請求の範囲, 0007-0020段落, 実施例(ファミリーなし)	1, 3, 4, 5 2, 6-16
A		
X	JP, 6-228378, A(三井石油化学工業株式会社) 16. 8月. 1994 (16. 08. 94), 全明細書(ファミリーなし)	2, 3, 4, 5, 6 1, 7-16
A		
X	JP, 6-228242, A(三井石油化学工業株式会社) 16. 8月. 1994 (16. 08. 94), 全明細書	2, 3, 4, 5, 6
A	& JP, 6228242, A & JP, 6228243, A & EP, 608903, A1 & EP, 608903, B1 & CA, 2114480, A & DE, 69417598, E & KR, 132760, B1 & KR, 132729, B1	1, 7-16
X	JP, 6-41364, A(三井石油化学工業株式会社) 15. 2月. 1994(15. 02. 94), 全明細書	2, 3, 4, 5, 6
A	& WO, 93/24567, A1 & JP, 5-320257, A & EP, 597119, A1 & US, 5567776, A & US, 5567777, A & KR, 142817, B1 & KR, 142690, B1	1, 7-16

THIS PAGE BLANK (USPTO)